

**(WO/2005/114711) LIQUID FOR IMMERSION EXPOSURE AND IMMERSION EXPOSURE METHOD**

Biblio. Data Full Text National Phase Notices Documents

Latest bibliographic data on file with the International Bureau

②

Pub. No.: WO/2005/114711 **International Application No.:** PCT/JP2005/009128
Publication Date: 01.12.2005 **International Filing Date:** 19.05.2005
Chapter 2 Demand Filed: 25.11.2005

IPC: G03F 7/38 (2006.01), H01L 21/027 (2006.01)

Applicants: JSR CORPORATION (JP/JP): 5-6-10, Tsukiji, Chuo-ku, Tokyo, 1048410 (JP) (All Except US).
 MIYAMATSU, Takashi ("") (US Only).
 NEMOTO, Hiroaki ("") (US Only).
 WANG, Yong ("") (US Only).

Inventors: MIYAMATSU, Takashi ("").
 NEMOTO, Hiroaki ("").
 WANG, Yong ("").

Agent: WAKI, Misao: 2-6, Shiroyama 1-chome, Toin-cho, Inabe-gun, Mie 511-0233 (JP).

Priority Data: 2004-151711 21.05.2004 JP
 2004-252289 31.06.2004 JP
 2005-011431 19.01.2005 JP
 2005-049468 24.02.2005 JP

Title: (EN) LIQUID FOR IMMERSION EXPOSURE AND IMMERSION EXPOSURE METHOD
 (JA) 液浸露光用液体および液浸露光方法

Abstract: (EN) Disclosed is a liquid for immersion exposure having a high refractive index which enables to prevent elution or dissolution of a photoresist film component or a film component of an upper layer of the photoresist film and suppress defects during resist pattern formation in immersion exposure methods. Also disclosed is an immersion exposure method using such a liquid. Specifically disclosed is a liquid used in an immersion exposure apparatus or an immersion exposure method wherein exposure is performed through a liquid filled in the space between a lens of a projection optical system and a substrate. This liquid is in a liquid state within the temperature range at which the immersion exposure apparatus is operated, and is composed of an alicyclic hydrocarbon compound or a cyclic hydrocarbon compound containing a silicon atom in the ring structure.

(JA) 液浸露光方法において、距離が小さく、フォトリソストロームあるいはその上層膜成分の溶出や溶解を防ぎ、レジストパターン形成時の欠陥を抑えることができる液浸露光用液体およびその液体を用いた液浸露光方法の提供を目的とする。 投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して露光する液浸露光装置または液浸露光方法に用いられる液体であって、該液体は、液浸露光装置が動作する温度範囲において液状であり、脂環式炭化水素化合物または脂環式炭化水素化合物中に含む環状炭化水素化合物である。

Designated States:

AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KP, KR, KZ, LC, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
 African Regional Intellectual Property Org. (ARIPO) (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW)

Eurasian Patent Organization (EAPO) (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM)

European Patent Office (EPO) (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LT, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR)

African Intellectual Property Organization (OAPI) (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG)

Publication Language:

Japanese (JA)

Filing Language:

Japanese (JA)

(19) 世界知的所有権機関
国際事務局(43) 国際公開日
2005年12月1日 (01.12.2005)

PCT

(10) 国際公開番号
WO 2005/114711 A1

- (51) 国際特許分類: H01L 21/027, G03F 7/38
- (21) 国際出願番号: PCT/JP2005/009128
- (22) 国際出願日: 2005年5月19日 (19.05.2005)
- (25) 国際出願の言語: 日本語
- (26) 国際公開の言語: 日本語
- (30) 優先権データ:
特願2004-151711 2004年5月21日 (21.05.2004) JP
特願2004-252289 2004年8月31日 (31.08.2004) JP
特願2005-011431 2005年1月19日 (19.01.2005) JP
特願2005-049468 2005年2月24日 (24.02.2005) JP
- (71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): JSR株式会社 (JSR CORPORATION) [JP/JP], 〒1048410 東京都中央区築地五丁目6番10号 Tokyo (JP).
- (72) 発明者: および
(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 宮松 隆 (MIYAMATSU, Takashi). 根本 登明 (NEMOTO, Hiroaki). 王 勇 (WANG, Yong).
- (74) 代理人: 和気 操 (WAKI, Misao); 〒5110233 三重県員弁郡東町城山一丁目2番6号 Mie (JP).
- (81) 指定国/表示のない限り、全ての種類の国内保護が可能: AE, AG, AI, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BW, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK, DM, DZ, EC, EE, EG, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, ID, IL, IN, IS, JP, KE, KG, KM, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MY, NA, NG, NI, NO, NZ, OM, PG, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, SM, SY, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国/表示のない限り、全ての種類の広域保護が可能: ARIPO (BW, GH, GM, KE, LS, MW, MZ, NA, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ユーロッパ (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IS, IT, LI, LU, MC, NL, PL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI (BF, BI, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類:

- 国際調査報告書
- 補正書・説明書

2文字コード及び他の略語については、定期発行される各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: LIQUID FOR IMMERSION EXPOSURE AND IMMERSION EXPOSURE METHOD

(54) 発明の名称: 液浸露光用液体および液浸露光方法

(57) Abstract: Disclosed is a liquid for immersion exposure having a high refractive index which enables to prevent elution or dissolution of a photoresist film component or a film component of an upper layer of the photoresist film and suppress defects during resist pattern formation in immersion exposure methods. Also disclosed is an immersion exposure method using such a liquid. Specifically disclosed is a liquid used in an immersion exposure apparatus or an immersion exposure method wherein exposure is performed through a liquid filled in the space between a lens of a projection optical system and a substrate. This liquid is in a liquid state within the temperature range at which the immersion exposure apparatus is operated, and is composed of an alicyclic hydrocarbon compound or a cyclic hydrocarbon compound containing a silicon atom in the ring structure.

(57) 要約: 液浸露光方法において、屈折率が大きく、フォトリソスト膜あるいはその上層膜成分の溶出や溶解を防ぎ、レジストパターン生成時の欠陥を抑えることができる液浸露光用液体およびその液体を用いた液浸露光方法の提供を目的とする。投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して露光する液浸露光装置または液浸露光方法に用いられる液体であって、該液体は、液浸露光装置が作動する温度領域において液状であり、環状炭化水素化合物または硅素原子を環構造中に含む環状炭化水素化合物である。

WO 2005/114711 A1

明 細 書

液浸露光用液体および液浸露光方法

技術分野

- [0001] 本発明は液浸露光用液体および液浸露光方法に関し、詳しくはこれら液体および方法に加えて、該液浸露光用液体の製造方法、液浸露光用液体としての評価方法、新規液体組成物に関する。

背景技術

- [0002] 半導体素子等を製造するのに際し、フォトマスクとしてのレチクルのパターンを投影光学系を介して、フォトリソが塗布されたウエハ上の各ショット領域に転写するステッパー型、またはステップアンドスキャン方式の投影露光装置が使用されている。投影露光装置に備えられている投影光学系の解像度の理論限界値は、使用する露光波長が短く、投影光学系の開口数が大きいくほど高くなる。そのため、集積回路の微細化に伴い投影露光装置で使用される放射線の波長である露光波長は年々短波長化しており、投影光学系の開口数も増大してきている。
- また、露光を行なう際には、解像度と同様に焦点深度も重要となる。解像度 R 、および焦点深度 δ の理論限界値はそれぞれ以下の数式で表される。

$$R = k1 \cdot \lambda / NA \quad (i)$$

$$\delta = k2 \cdot \lambda / NA^2 \quad (ii)$$

ここで、 λ は露光波長、 $k1$ 、 $k2$ はプロセス係数であり、 NA は投影光学系の開口数であり空気の屈折率を1とした場合、下式(ii)で定義される。すなわち同じ解像度 R を得る場合には短い波長を有する放射線を用いた方が大きな焦点深度 δ を得ることができる。

$NA = \sin \theta$ (θ = レジスト表面への露光光の最大入射角) (ii')

上記に述べたように、これまでは、露光光源の短波長化、開口数の増大により集積回路の微細化要求に応じてきており、現在では露光光源としてArFエキシマレーザ(波長193nm)を用いた1L1S(1:1ラインアンドスペース)ハーフピッチ90nmノードの量産化が検討されている。しかしながら、更に微細化が進んだ次世代のハーフピッチ65nmノードあるいは45nmノードについてはArFエキシマレーザの使用のみによる達成は困難であるといわれている。そこで、これらの次世代技術についてはF₂エキシマレーザ(波長157nm)、EUV(波長13nm)等の短波長光源の使用が検討されている。しかしながら、これらの光源の使用については技術的難易度が高く、現状ではまだ使用が困難な状況にある。

[0003] ところで、上記の露光技術においては、露光されるウエハ表面にはフォトリソ膜が形成されており、このフォトリソ膜にパターンが転写される。従来の投影露光装置では、ウエハが配置される空間は屈折率が1の空気または窒素で満たされている。このとき、ウエハと投影露光装置のレンズとの間の空間を屈折率nの媒体で満たした場合、解像度R、焦点深度 δ の理論限界値は以下の数式にて表されることが報告されている。

$$R = k_1 \cdot (\lambda / n) / NA \quad (iii)$$

$$\delta = k_2 \cdot n \lambda / NA^2 \quad (iv)$$

ここで、NAは実際の投影光学系の開口数ではなく、上記式(ii)'で定義される定数を意味する(正確には投影光学系の開口数NA'はNA'=n sin θ (nは上記と同じ定義)で表される。)

上式は、屈折率nの液体を投影露光装置のレンズとウエハの間に満たし、適当な光学系を設定することにより、解像度の限界値及び、焦点深度をそれぞれn分の1、n倍にすることが理論的に可能であることを意味している。例えば、ArFプロセスで、上記媒体として水を使用すると波長193nmの光の水中での屈折率nはn=1.44であるから、空気または窒素を媒体とする露光時と比較し、解像度Rは69.4% ($R = k_1 \cdot (\lambda / 1.44) / NA$)、焦点深度は144% ($\delta = k_2 \cdot 1.44 \lambda / NA^2$)となる光学系の

設計が理論上可能である。

このように露光するための放射線の実効波長を短波長化し、より微細なパターンを転写できる投影露光する方法を液浸露光といい、今後のリソグラフィーの微細化、特に数10nm単位のリソグラフィーには、必須の技術と考えられ、その投影露光装置も知られている(特許文献1参照)。

[0004] 従来、液浸露光方法において、投影光学系のレンズと基板との間に満たされる液体としては、ArFエキシマレーザにおいては純水、F₂エキシマレーザにおいては、157nmにおける透明性が高いという理由からフッ素系不活性液体等の使用が検討されてきた。

純水は半導体製造工場ではその入手が容易であり、環境的にも問題がない。また、温度調整が容易で、露光中に生じる熱による基板の熱膨張を防ぐことができるとして、ArF用液浸の液体として採用されており(特許文献2参照)、65nmハーフピッチノードのデバイスの量産への採用が確実となっている。

一方で、純水の表面張力を減少させるとともに、界面活性力を増大させる添加剤として、メチルアルコール等を添加した液体も知られている(特許文献3参照)。

しかしながら、純水を使用することにより、フォトレジスト膜に水が浸透し、フォトレジストパターンの断面形状がTトップ形状となる形状劣化を生じたり、解像度が低下したりすることがある。また、フォトレジストを構成する光酸発生剤、塩基性添加剤、露光により発生した酸等の水溶性成分が水へ溶出することにより、Tトップ形状等の形状劣化が起こり、解像度、焦点深度の低下、ブリッジ欠陥が生じたり、現像後パターンに欠陥が生じたり、レンズ表面が汚染されることもある。また、これらの成分の液体への溶出は同時に液体の汚染を引き起こし、液体の再利用が困難となる。このため、頻繁に煩雑な精製処理が必要となる。

このため、フォトレジスト膜と水とを遮断する目的で、フォトレジスト膜上に上層膜を形成する方法があるが、露光に対する十分な透過性やフォトレジスト膜とのインターミキシング性など十分でない場合があり、工数が複雑になる問題もある。更に、レンズ材料に従来用いられているCaF₂が水により浸食されることが報告されており(非特許文献1)、このため、レンズ表面をコーティングするコーティング材が必要になるという

問題も生じている。

一方、上記の式(iii)で示したように解像度の限界はArFドライ露光の約1.44倍であることから、より微細化が進む特にハーフピッチ45nm以下の次世代技術においてはその使用が困難になることが予測されている。

[0005] このように、より微細化が進む次世代の液浸露光方法においては、露光波長(例えば、波長193nm等)において純水よりも屈折率が大きく、これらの波長光に対する透過性が高い液体が求められている。同時に該液体はフォトリソ膜からの添加剤の溶出、レジスト膜の溶解、パターンの劣化等フォトリソ膜へ悪影響を及ぼさず、更にレンズを浸食しない液体であることが求められている。同時に液浸露光の導入による高NA化に伴い、露光光として偏光の導入が検討されており、該液体は上記の要求以外に例えば旋光性等の性質により偏光の方向を曲げない液体であることが期待されている。

本目的を達成する方法として、例えば、水に各種の塩を溶解し屈折率を高める試みがなされている(非特許文献2)。しかしながらこのアプローチは塩の濃度制御が困難である他、水同様に水溶性成分の溶出による現像欠陥、レンズの汚染、等の問題がある。

一方、F₂露光用に検討が進められているペルフルオロポリエーテルなどのフッ素系不活性液体は、例えば193nmにおいて屈折率が小さいため該波長での使用が困難である。また、波長589nmにおいて高屈折率であるとの理由で顕微鏡用の液浸露光液体として従来知られている有機臭素化物、ヨウ素化物は、例えば193nmにおける透過性が悪いと共にフォトリソ膜に対する安定性に劣る。

特許文献1:特開平11-176727号公報

特許文献2:国際公開WO99/49504号公報

特許文献3:特開平10-303114号公報

非特許文献1:NIKKEI MICRODEVICE 2004年4月号 p77

非特許文献2:Proc. SPIE Vol. 5377(2004)p. 273

発明の開示

発明が解決しようとする課題

[0006] 本発明は、このような問題に対処するためになされたもので、液浸露光方法において、純水よりも屈折率が大きく、該液浸露光波長において優れた透過性を有し、フォトリソ膜あるいはその上層膜成分(とりわけ親水性成分)の溶出や溶解を防ぎ、レンズを浸食せずレジストパターンの生成時の欠陥を抑えることができ、液浸露光用液体として使用した場合、パターン形状の劣化を抑え、より解像度および焦点深度の優れたパターンを形成できるとともに、液体の再利用および精製が容易な液浸露光用液体およびその液体を用いた液浸露光方法の提供を目的とする。

また、上記液浸露光用液体および液浸露光方法に加えて、該液浸露光用液体の製造方法、液浸露光用液体としての評価方法、新規液体組成物の提供を目的とする。

課題を解決するための手段

[0007] 上記課題を解決するためには、本目的に使用できる露光波長における高い透過率を有し、かつ水と比較して十分屈折率の高いことが液浸露光用液体に求められる必須条件であった。一方、液体の紫外領域の屈折率は、液体を構成する分子の分極率に依存することが一般に知られている。分極率を高める方法としては例えば硫黄、臭素、ヨウ素などの動きやすい n 電子をもつ元素を分子に導入することおよび比較的動きやすい π 電子を有する炭素-炭素2重結合、炭素-炭素3重結合、とりわけ芳香族環を導入することが一般的に有効である。しかしながら、これらの元素および分子構造を含む化合物は一般に例えば193nm等の遠紫外領域に強い吸収をもち本目的に使用することができない。一方遠紫外領域に対する吸収が小さい化合物としては、無置換の炭化水素化合物、シアノ化炭化水素化合物、フッ素化炭化水素化合物、スルホン酸エステル化合物、一部のアルコール等が挙げられるが、これらの化合物は一般に水より高屈折率であるがその屈折率は現行の水と大きな差がない。

一方、液体の屈折率のより正確な理論式として下記式(Lorentz-Lorenzの式)が提案されており、下記式を用いて、ベンゼンの屈折率 n が正確に予測できるという結果が報告されている(J. Phy. Chem. A., Vol. 103, No. 42, 1999 p8447)。

$$n = (1 + 4\pi N \alpha^{\text{eff}})^{0.5}$$

上式において、Nは単位体積中の分子数を示し、部分モル体積が小さいほど大きな値になる。

上記式から、高吸収な官能基の導入により α を高められない場合でもNを大きくすることにより屈折率が高められると予測される。上記を参考に、液体の分子構造を種々検討した結果、コンパクトな構造を有するために密度が高い本発明の脂環式炭化水素、または珪素を含有し環式炭化水素骨格を有する液体が、透明性と屈折率を両立しかつ液浸露光用液体として用いた場合フォトリソ膜あるいはその上層膜成分（とりわけ親水性成分）の溶出や溶解を防ぎ、更にはレジストパターンの生成時の欠陥、レンズの浸食等の問題を解決し、より解像度および焦点深度の優れたパターンを形成できることを見出し本発明を完成するに至った。

すなわち、本発明の液浸露光用液体は、投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して露光する液浸露光装置または液浸露光方法に用いられる液体であって、該液体は、液浸露光装置が作動する温度領域において液状であり、脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物であることを特徴とする。

特に、脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物は、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透過率が70%以上、D線の屈折率が1.4以上、好ましくは1.4～2.0であることを特徴とする。

本発明の液浸露光方法は、露光ビームでマスクを照明し、投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して露光ビームで基板を露光する液浸露光方法であって、上記液体が上述した液浸露光用液体であることを特徴とする。

発明の効果

- [0008] 本発明の液浸露光方法は、液浸露光用液体として、疎水性が高く、露光波長において高屈折率である脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物を用いるので、フォトリソ膜あるいはその上層膜成分、特に親水性成分の溶出や溶解を防ぎ、レジストパターンの生成時の欠陥、レンズの浸食の問題を解決でき、また、液浸露光用液体として用いた場合に、パターン形状の劣化を

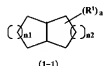
抑え、解像度および焦点深度の改良が可能である。

発明を実施するための最良の形態

[0009] 液浸露光用液体として使用できる脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物は、それぞれ脂環式飽和炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式飽和炭化水素化合物であることが好ましい。炭化水素化合物に不飽和結合が存在すると露光ビームが液浸露光用液体に吸収されやすくなる。

液浸露光用液体として使用できる脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物について、下記式(1-1)～式(1-9)により説明する。

[化12]



式(1-1)において、 R^1 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^5)_3$ 基、または $-\text{SO}_2\text{R}^{10}$ 基を表し、 n_1 、 n_2 はそれぞれ独立に1～3の整数を表し、 a は0～10の整数を表し、 R^1 が複数存在する場合、その R^1 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^1 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。

R^1 における炭素数1～10の脂肪族炭化水素基としては、メチル基、エチル基、 n -プロピル基等が挙げられる。2つ以上の R^1 が相互に結合して環構造を形成する例としては、シクロペンチル基、シクロヘキシル基等が挙げられる。炭素数3～14の脂環式炭化水素基としては、シクロヘキシル基、ノルボルニル基等が挙げられる。炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基としては、トリフルオロメチル基、ペンタフルオロエチル基等が挙げられる。 $-\text{Si}(\text{R}^5)_3$ 基を構成する R^5 、および $-\text{SO}_2\text{R}^{10}$ 基を構成する R^{10} としては、炭素数1～10のアルキル基を表し、このアルキル基としては、メチル基、エチ

ル基等が挙げられる。

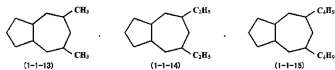
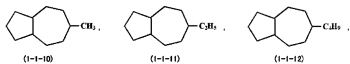
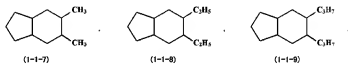
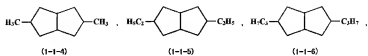
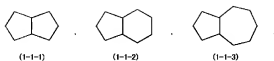
式(1-1)においてR¹の置換基としては、193nmの放射線透過率に優れているとの観点から炭素数1~10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3~14の脂環式飽和炭化水素基、シアノ基、フッ素原子、炭素数1~10のフッ素置換飽和炭化水素基が好ましい。

上記置換基の中で、炭素数1~10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3~14の脂環族飽和炭化水素基が、より高屈折率が得られ、レジストとの相互作用が少なく、レジスト中の水溶性成分の溶出による欠陥の生成、レンズ材料への浸食がおこりにくく、特に好ましい。

また、好ましいn1、n2は1~3であり、特に好ましいn1、n2は1または2であり、好ましいaは0、1または2であり、aとしては特に0である場合、例えば193nmにおける屈折率が高くなるため特に好ましい。

- [0010] 式(1-1)で表される好ましい脂環式飽和炭化水素化合物の具体例を以下に列挙する。なお、本明細書において、脂環式飽和炭化水素化合物における環を形成する炭素原子に結合する水素原子は記載を省略してある。

[化13]



[化14]



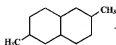
(1-1-16)



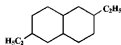
(1-1-17)



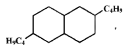
(1-1-18)



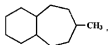
(1-1-19)



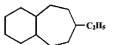
(1-1-20)



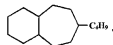
(1-1-21)



(1-1-22)



(1-1-23)



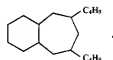
(1-1-24)



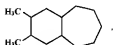
(1-1-25)



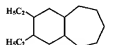
(1-1-26)



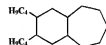
(1-1-27)



(1-1-28)



(1-1-29)



(1-1-30)

[115]



(1-1-31)



(1-1-32)



(1-1-33)



(1-1-34)



(1-1-35)



(1-1-36)



(1-1-37)



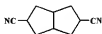
(1-1-38)



(1-1-39)

[0011] 式(1-1)で表される好ましいシアノ基含有化合物の具体例を以下に列挙する。

[化16]



(1-1-40)



(1-1-41)



(1-1-42)



(1-1-43)

式(1-1)で表される好ましいフッ素原子含有化合物の具体例を以下に列挙する。

[化17]



(1-1-44)



(1-1-45)



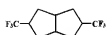
(1-1-46)



(1-1-47)

式(1-1)で表される好ましいフッ素置換飽和炭化水素化合物の具体例を以下に
 列挙する。

[化18]



(1-1-48)



(1-1-49)



(1-1-50)



(1-1-51)

[0012] 式(1-1)で表される好ましい化合物の中で、脂環式飽和炭化水素化合物が好ま
 しく、その中で特に好ましい化合物としては下記式(2-1)で表される化合物が挙げ
 られる。

[化19]



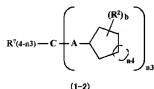
(2-1)

式(2-1)において、 R^1 および a は、式(1-1)の R^1 および a と同一である。

式(2-1)における具体例としては、上記(1-1-16)、(1-1-19)、(1-1-20)、(1-1-21)、(1-1-34)、(1-1-35)、(1-1-36)、(1-1-37)、(1-1-38)、(1-1-39)で挙げた化合物が挙げられる。

この中で、置換機を有さない化合物が例えば193nmにおける屈折率が高くなるため好ましく、式(2-1)における特に好ましい例としては、cis-デカリン、trans-デカリンが挙げられる。

[0013] [化20]

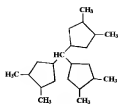


式(1-2)において、Aは単結合または炭素数1～10のアルキル基で置換されていてもよいメチレン基もしくは炭素数1～10のアルキル基で置換されていてもよい炭素数2～14のアルキレン基を表し、 R^2 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(R^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_2R^{10}$ 基を表し、 R^7 は水素原子、炭素数1～10のアルキル基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換アルキル基、または $-\text{Si}(R^9)_3$ 基を表し、 $n3$ は2～4の整数を表し、 $n4$ は1～3の整数を表し、 b は0から6の整数を表し、 R^2 または R^7 が複数存在する場合、その R^2 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^2 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。

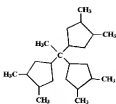
[0014] Aにおける炭素数1～10のアルキル基で置換されていてもよいメチレン基または同炭素数2～14のアルキレン基としては、エチレン基、n-プロピレン基等が挙げられる。

R^2 は、式(1-1)の R^1 と同一である。

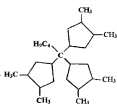
式(1-2)において R^2 の置換基としては193nmの放射線透過率に優れているとの



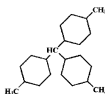
(1-2-10)



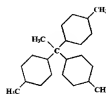
(1-2-11)



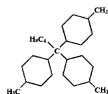
(1-2-12)



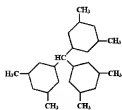
(1-2-13)



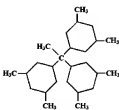
(1-2-14)



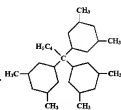
(1-2-15)



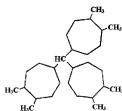
(1-2-16)



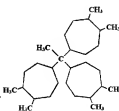
(1-2-17)



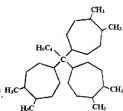
(1-2-18)



(1-2-19)



(1-2-20)



(1-2-21)



(1-2-22)



(1-2-23)



(1-2-24)



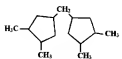
(1-2-25)



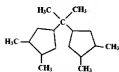
(1-2-26)



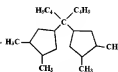
(1-2-27)



(1-2-28)



(1-2-29)



(1-2-30)



(1-2-31)



(1-2-32)

[化22]



(1-2-33)



(1-2-34)



(1-2-35)



(1-2-36)



(1-2-37)



(1-2-38)



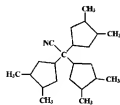
(1-2-39)



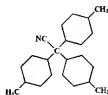
(1-2-40)



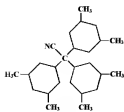
(1-2-41)



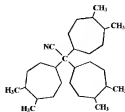
(1-2-42)



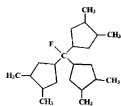
(1-2-43)



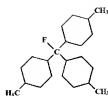
(1-2-44)



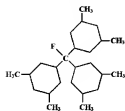
(1-2-45)



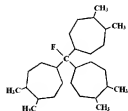
(1-2-46)



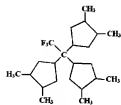
(1-2-47)



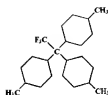
(1-2-48)



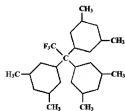
(1-2-49)



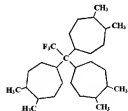
(1-2-50)



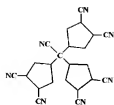
(1-2-51)



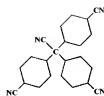
(1-2-52)



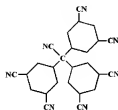
(1-2-53)



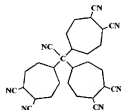
(1-2-54)



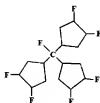
(1-2-55)



(1-2-56)



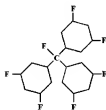
(1-2-57)



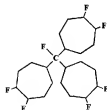
(1-2-58)



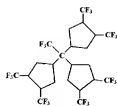
(1-2-59)



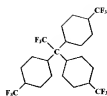
(1-2-60)



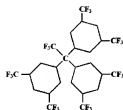
(1-2-61)



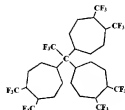
(1-2-62)



(1-2-63)



(1-2-64)



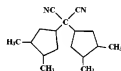
(1-2-65)



(1-2-66)



(1-2-67)



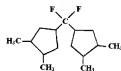
(1-2-68)



(1-2-69)



(1-2-70)



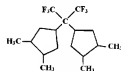
(1-2-71)



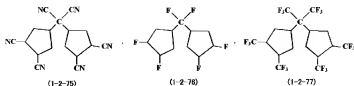
(1-2-72)



(1-2-73)



(1-2-74)



式(1-2)における特に好ましい例としては、1, 1, 1-トリシクロヘプチルメタン、1, 1, 1-トリシクロペンチルメタンが挙げられる。

[0015] [化23]



式(1-3)において、 R^3 および R^4 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_2\text{R}^{10}$ 基を表し、 R^3 および R^4 がそれぞれ複数存在する場合、その R^3 および R^4 はそれぞれ同一でも異なってもよく、2つ以上の R^3 および R^4 がそれぞれ単独でまたは相互に結合して環構造を形成してもよく、 $n5$ および $n6$ は1～3の整数を表し、 c および d は0～8の整数を表し、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。

R^3 および R^4 は、式(1-1)の R^1 と同一である。

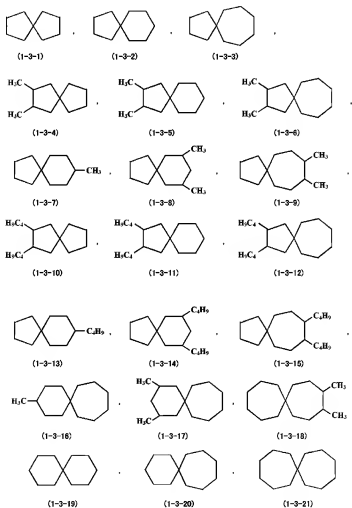
式(1-3)において R^3 および R^4 の置換基としては193nmの放射線透過率に優れているとの観点から炭素数1～10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3～14の脂環式飽和炭化水素基、シアノ基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換飽和炭化水素基が好ましい。

上記置換基の中で、炭素数1～10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3～14の脂環族飽和炭化水素基が、(1-1)における R^1 と同様の理由から好ましい。

好ましい $n5$ および $n6$ は1～3、特に好ましくは1または2であり、 c および d は0または

1または2である。cおよびdは特に両方が0であることが例えば193nmにおける屈折率が高くなるため好ましい。好ましい化合物(1-3)の具体例を以下に示す。

[化24]



[化25]



(1-3-22)



(1-3-23)



(1-3-24)



(1-3-25)



(1-3-26)



(1-3-27)



(1-3-28)



(1-3-29)



(1-3-30)



(1-3-31)



(1-3-32)



(1-3-33)



(1-3-34)



(1-3-35)



(1-3-36)



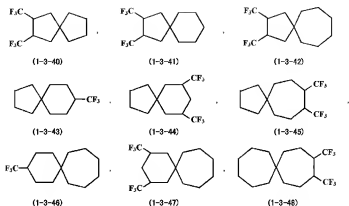
(1-3-37)



(1-3-38)

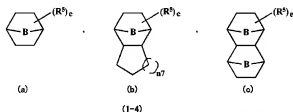


(1-3-39)



式(1-3)における好ましい例としては、スピロ[5.5]ウンデカンが挙げられる。

[0016] [化26]



式(1-4)における(a)、(b)、(c)において、Bはメチレン基またはエチレン基を表し、 R^5 は炭素数1~10の脂肪族炭化水素基、炭素数3~14の脂環式炭化水素基、シアノ基、酸基、フッ素原子、炭素数1~10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^3)_3$ 基、または $-\text{SO}_3\text{R}^{10}$ 基を表し、 R^5 が複数存在する場合、その R^5 は同一でも異なっていてよく、2つ以上の R^5 が相互に結合して環構造を形成してもよく、eは0~10の整数を表し、n7は1~3の整数を表し、 R^9 および R^{10} は、炭素数1~10のアルキル基を表す。
 R^5 は、式(1-1)の R^1 と同一である。

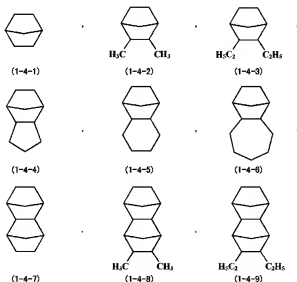
式(1-4)において R^5 の置換基としては193nmの放射線透過率に優れているとの観点から炭素数1~10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3~14の脂環式飽和炭

化水素基、シアノ基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換飽和炭化水素基が好ましい。

上記置換基の中で、炭素数1～10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3～14の脂環式飽和炭化水素基が、(1-1)のR¹と同様の理由から好ましい。

好ましい α は0または1または2であり、 n は、1～3、特に好ましくは1または2である。特に α が0である場合が例えば193nmにおける屈折率が高くなるため好ましい。好ましい化合物(1-4)の例を以下に示す。

[化27]





(1-4-10)



(1-4-11)



(1-4-12)



(1-4-13)



(1-4-14)



(1-4-15)

[化28]



(1-4-16)



(1-4-17)



(1-4-18)



(1-4-19)



(1-4-20)



(1-4-21)



(1-4-22)



(1-4-23)



(1-4-24)

[0017] 式(1-4)における好ましい化合物としては式(2-2)、式(2-2')で表される化合物が挙げられる。

[化29]



(2-2)



(2-2')

式(2-2)、(2-2')において、 R^5 は式(1-4)における R^5 と同一であり、好ましい f は0、1または2である。 f が0であることが(1-1)における a と同様の理由で特に好ましい。

好ましい化合物(2-2)、(2-2')の具体例としては上記(1-4-1)～(1-4-6)の化合物が挙げられる。

特に好ましい具体例としては、exo-テトラヒドロジシクロペンタジエンが挙げられる。

[0018] [化30]



(1-5)

式(1-5)において、 R^6 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_2\text{R}^{10}$ 基を表し、 f は0～10の整数を表し、 R^6 が複数存在する場合、その R^6 は同一でも異なってもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。

R^5 は、式(1-1)の R^1 と同一である。

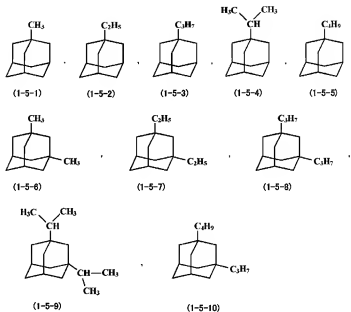
式(1-5)において R^6 の置換基としては193nmの放射線透過率に優れているとの観点から炭素数1～10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3～14の脂環式飽和炭化水素基、シアノ基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換飽和炭化水素基が好ましい。

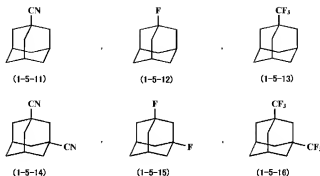
上記置換基の中で、炭素数1～10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3～14の脂環族飽和炭化水素基が、式(1-1)のR¹と同様の理由で好ましい。

好ましいのは1または2である。また、置換基の位置は、橋頭位が好ましい。

式(1-5)における好ましい例としては以下の式で表される化合物が挙げられる。

[化31]





[0019] [化32]



式(1-6)において、 R^g および R^h は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(R^g)_3$ 基、または $-\text{SO}_2R^{10}$ 基を表し、 g および h はそれぞれ0～6の整数を表し、 $n8$ および $n9$ は1～3の整数を表し、 R^g および R^h は、炭素数1～10のアルキル基を表す。

R^g および R^h は、式(1-1)の R^1 と同一である。

式(1-6)において R^g および R^h の置換基としては193nmの放射線透過率に優れているとの観点から炭素数1～10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3～14の脂環式飽和炭化水素基、シアノ基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換飽和炭化水素基が好ましい。

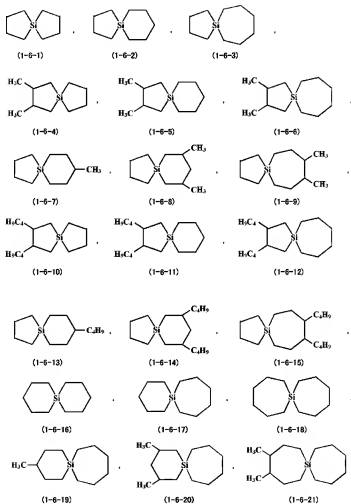
上記置換基の中で、炭素数1～10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3～14の脂環族飽和炭化水素基が、式(1-1)における R^1 と同様の理由で好ましい。

好ましい g および h は0、1または2であり、 $n8$ および $n9$ は1～3、特に好ましくは1ま

たは2である。

好ましい化合物(1-6)の具体例を以下に示す。

[化33]



[化34]



(1-6-22)



(1-6-23)



(1-6-24)



(1-6-25)



(1-6-26)



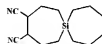
(1-6-27)



(1-6-28)



(1-6-29)



(1-6-30)



(1-6-31)



(1-6-32)



(1-6-33)



(1-6-34)



(1-6-35)



(1-6-36)



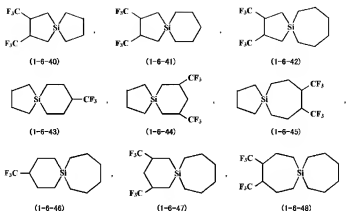
(1-6-37)



(1-6-38)

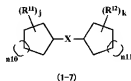


(1-6-39)



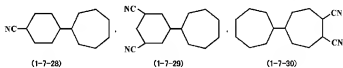
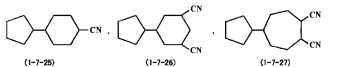
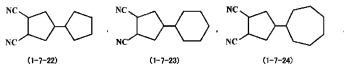
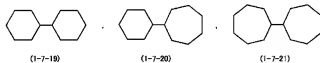
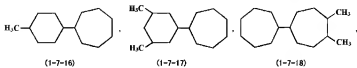
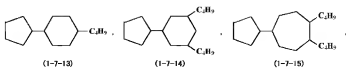
式(1-6)における好ましい例としては、5-シラシクロ[4, 4]ノナンが挙げられる。

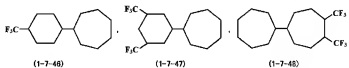
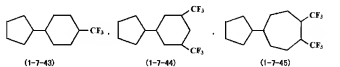
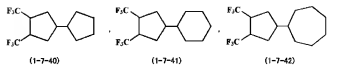
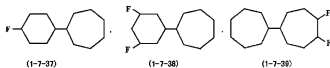
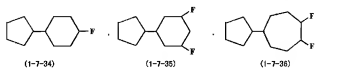
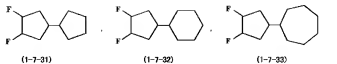
[0020] [化35]

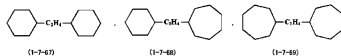
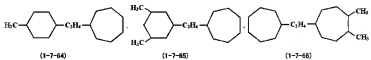
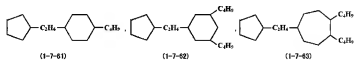
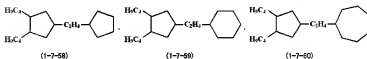
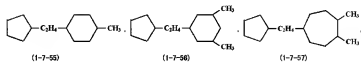
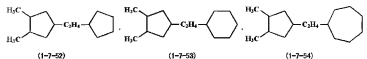
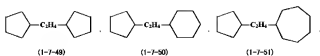


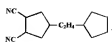
式(1-7)において、 R^{11} および R^{12} は炭素数1~10の脂肪族炭化水素基、炭素数3~14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1~10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_3\text{R}^{10}$ 基を表し、 $n10$ 、 $n11$ はそれぞれ独立に1~3の整数を表し、 j 、 k は0~6の整数を表し、 R^{11} および R^{12} がそれぞれ複数存在する場合、その R^{11} および R^{12} は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^{11} が相互に結合して環構造を形成してもよく、または2つ以上の R^{12} が相互に結合して環構造を形成してもよく、 X は単結合、炭素数2~10の2価の脂肪族炭化水素基、炭素数3~14の2価の脂環式炭化水素基を表し、 R^9 および R^{10} は、炭素数1~10のアルキル基を表す。

R^{11} および R^{12} の炭素数1~10の脂肪族炭化水素基、炭素数3~14の脂環式炭化

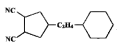




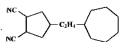




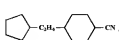
(1-7-70)



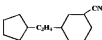
(1-7-71)



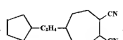
(1-7-72)



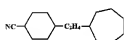
(1-7-73)



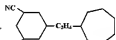
(1-7-74)



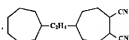
(1-7-75)



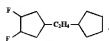
(1-7-76)



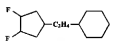
(1-7-77)



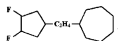
(1-7-78)



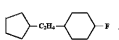
(1-7-79)



(1-7-80)



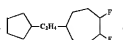
(1-7-81)



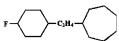
(1-7-82)



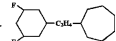
(1-7-83)



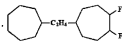
(1-7-84)



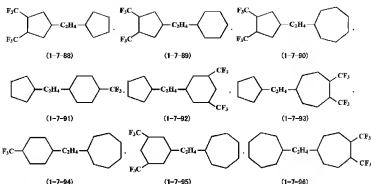
(1-7-85)



(1-7-86)



(1-7-87)



好適な式(1-7)の例としては、ジシクロヘキシル、ジシクロペンチルが挙げられる。

[0021] [化37]



式(1-8)において、 R^{13} は炭素数2以上のアルキル基、炭素数3以上の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数2~10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^3)_3$ 基、または $-\text{SO}_3\text{R}^{16}$ 基を表し、 p は1~6の整数を表し、 R^{13} が複数存在する場合、その R^{13} は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^{13} が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1~10のアルキル基を表す。

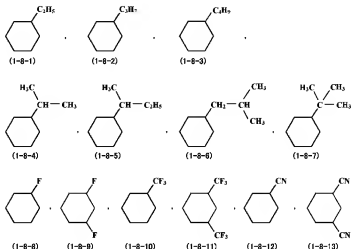
好ましい R^{13} は炭素数2~10のアルキル基、炭素数3~14の脂環式炭化水素基であり、好ましい p は1または2、特に好ましい p は1である。

上記炭素数2以上のアルキル基は、炭素数2~10のアルキル基が好ましく、メチル基、エチル基、 n -プロピル基等が挙げられる。上記炭素数3以上の脂環式炭化水素基は、炭素数3~14の脂環式炭化水素基が好ましく、シクロヘキシル基、ノルボルニル基等が挙げられる。炭素数2~10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^3)_3$ 基、または $-\text{SO}_3\text{R}^{16}$ 基は、式(1-1)におけるフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^3)_3$ 基、 $-\text{SO}_3\text{R}$

¹⁰基と同一である。2つ以上のR¹³が相互に結合して形成する環構造は、シクロペンチル基、シクロヘキシル基等が挙げられる。

式(1-8)における好ましい化合物の具体例を以下に示す。

[化38]



[0022] [化39]



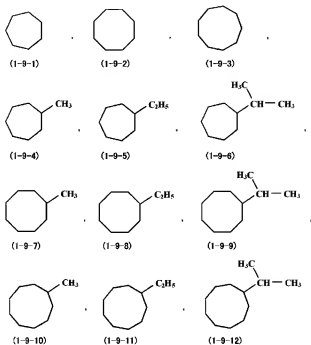
式(1-9)において、R¹⁴は炭素数1~10の脂肪族炭化水素基、炭素数3~14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1~10のフッ素置換炭化水素基、-Si(R⁹)₃基、または-SO₂R¹⁰基を表し、n12は1~3の整数を表し、qは0~9の整数を表し、R¹⁴が複数存在する場合、そのR¹⁴は同一でも異なってもよく、R⁹およびR¹⁰は、炭素数1~10のアルキル基を表す。

R¹⁴は、式(1-1)におけるR¹と同一である。また、好ましいR¹⁴はR¹のそれと同一で

ある。好ましい q は a と同じである。

式(1-9)における好ましい化合物の具体例を以下に示す。

[化40]





(1-9-13)



(1-9-14)



(1-9-15)



(1-9-16)



(1-9-17)



(1-9-18)



(1-9-19)



(1-9-20)



(1-9-21)

[0023] 式(1-1)～式(1-9)の中で特に好ましい化合物は式(1-1)、式(1-4)で表される化学構造を有し、かつこれらの化合物が無置換であるか、炭素数1～10の脂肪族飽和炭化水素基、炭素数3～14の脂環式飽和炭化水素基で置換された化合物であり、この中で無置換である化合物が特に好ましい。

[0024] 上記化合物は、液浸露光装置が作動する温度において液体であり、屈折率は純水よりも高いことが前述した (iii) 式、(iv) 式の理由で好ましい。

具体的には、屈折率が水と露光前のレジスト膜(または液浸用上層膜)との間の値であり、かつ水と比較してより高い値であることが好ましく、25℃において、波長193nmにおける屈折率が1.45～1.8、好ましくは1.6～1.8の範囲、25℃において、波長248nmにおける屈折率が1.42～1.65、好ましくは1.5～1.65の範囲である。また、25℃において、D線(波長589nm)における屈折率が1.4以上、好ましくは1.4～2.0、更に好ましくは1.40～1.65の範囲である。

[0025] また、使用環境の変化による屈折率変化はデフォーカスの原因となるため本化合物は屈折率が温度、圧力等の影響を受けにくい化合物であることが好ましい。特に、温度については、レンズ、レジスト材料の光吸収に伴う発熱により使用時に変化する

ことが想定されるため、屈折率の温度依存性が低いことが好ましい。具体的には、屈折率(n)の温度(T)による変化率 dn/dT の絶対値が好ましくは、 $5.0 \times 10^{-3} (^{\circ}\text{C}^{-1})$ 、更に好ましくは $7.0 \times 10^{-4} (^{\circ}\text{C}^{-1})$ 以内である。

また、本観点から、本化合物の比熱は大きい値であることが好ましく、具体的には比熱の値は $0.1 \text{ cal/g} \cdot ^{\circ}\text{C}$ 以上であることが好ましく、更に好ましくは $0.30 \text{ cal/g} \cdot ^{\circ}\text{C}$ 以上である。

また、上記化合物は、その屈折率が色収差による影響を受けにくいことが好ましく、露光波長周辺における屈折率の波長依存性が小さいことが好ましい。

- [0026] また、他の特性としては、遠紫外領域での透過性が高く、粘度、酸素、窒素等の気体の溶解度、レンズ、レジスト(またはレジスト上層膜)との接触角、表面張力、引火点等が下記に記す範囲であることが好ましい他、レンズ、レジスト材料との化学的相互作用が少ないことが望まれる。以下、これらの特性について具体的に説明する。

193nmにおける放射線透過率は、 25°C において、光路長1mmの透過率が70%以上であることが好ましく、特に好ましくは90%以上であり、更に好ましくは95%以上である。この場合、透過率が70%未満であると液体の光吸収により生じた熱エネルギーによる発熱が起こりやすくなり、温度上昇による屈折率変動による光学像のデフォーカス、および歪が生じやすくなる。また、液体の吸収により、レジスト膜に到達する光量が減少し、スループットの大幅な低下を引き起こす原因となる。

- [0027] 粘度は 20°C における粘度が $0.5 \text{ Pa} \cdot \text{s}$ 以下、特にウエハとレンズ材料の間のギャップが1mm以下の環境で使用する場合は好ましくは $0.01 \text{ Pa} \cdot \text{s}$ 以下、特に好ましくは $0.005 \text{ Pa} \cdot \text{s}$ 以下である。粘度が $0.5 \text{ Pa} \cdot \text{s}$ をこえる場合、レジスト膜(または液浸用上層膜)とレンズ材料との間のギャップに液体が浸入しにくい、あるいは、液浸の液体供給方法として局所液浸法、露光方式として、ウエハをのせたステージを動かすことにより、ウエハを全面露光するステップアンドスキャン方式を用いた場合十分なスキャン速度を得られずスループットの大幅な低下をもたらす、また摩擦による温度上昇が起こりやすい傾向にあり温度変化による光学特性変化の影響を受けやすい。また、特にウエハとレンズ材料の間のギャップが1mm以下である場合、前者の理由から粘度は $0.01 \text{ Pa} \cdot \text{s}$ 以下であることが好ましく、この場合、ギャップの距離(液膜の厚さ)を低

減させることにより、液体の透過率を上昇させ、液体の吸収の影響を受けにくくすることができ好適である。

また、粘度が大きくなった場合液中の気泡(ナノバブル、マイクロバブル)の生成が起こりやすくなり、また、該気泡の寿命が長くなるため好適でない。

- [0028] また、本発明に係る液体への気体の溶解度は、酸素および窒素の25℃、分圧が1気圧(atm)であるときの液体中の気体のモル分率であらわされる溶解度が好ましくは $0.5 \times 10^{-4} \sim 70 \times 10^{-4}$ 、更に好ましくは $2.5 \times 10^{-4} \sim 50 \times 10^{-4}$ であり、これらの気体の溶解度が 0.5×10^{-4} 以下である場合レジスト等から発生したナノバブルが消失しにくい。また、バブルによる光散乱によりパターンニング時にレジストの欠陥が生じやすくなる。また 70×10^{-4} 以上であると露光時に周囲の気体を吸収するため、気体の吸収による光学特性の変化の影響を受けやすくなる。

- [0029] また、本発明の液体とレジスト(または液浸用上層膜)との間の接触角は好ましくは 20° から 90° 、更に好ましくは 50° から 80° であり、また、石英ガラスや CaF_2 などのレンズ材料との接触角は好ましくは 90° 以下、好ましくは 80° 以下である。本発明の液体と露光前のレジスト(または液浸用上層膜)との接触角が 20° 以下であるとギャップに対して液体が浸入されにくく、また、露光方式として上記、局所液浸法とステップアンドスキャン方式の組み合わせを用いた場合液体が膜中に飛散しやすくなる。一方、本発明の液体と露光前のレジスト(または液浸用上層膜)との接触角が 90° 以上になると凹凸のあるレジスト(または上層膜)境界面で気体を取り込みやすくなり、気泡が発生しやすくなる。このような現象は、Immersion Lithography Modeling 2003 Year-End Report(International SEMATECH)に記載されている。

また、本発明の液体とレンズ材料との接触角が 90° をこえる場合レンズ表面と液体の間に気泡が生じる傾向がある。

また、特に現在水の液浸露光で用いられているのと同様の、局所液浸法による液浸でステップアンドスキャン方式の露光装置に使用する場合、スキャン時の液体の飛散が問題となるため、本発明の液体は表面張力が高いことが好ましい。具体的には20℃における表面張力は好ましくは $5 \text{ dyn/cm} \sim 90 \text{ dyn/cm}$ 、更に好ましくは $20 \text{ dyn/cm} \sim 80 \text{ dyn/cm}$ である。

本発明の液体とレジスト表面との接触角が好適でない場合、適当な浸液上層膜を使用することにより接触角を改善することができる。特に本発明の液体は低極性であるため、高極性上層膜を用いることにより接触角を高くすることができる。

- [0030] 本液体による光酸発生剤、塩基性成分等のレジスト成分の抽出はレジストのパターニング性能に欠陥、プロファイルの劣化等の悪影響を及ぼすのみでなく、液体自身の汚染につながり、例えば液体の光学特性の変化やレンズの侵食等の原因となる。また、このために液体の再利用が困難になったり、頻繁な液体の精製が必要となる。したがって、液体の抽出による汚染は少ないことが好ましい。溶出量の評価はHPLC等による方法によって評価可能であるが、より正確には193nmにおける吸光度が、レジスト中の成分の混入に対して極めて敏感であるため、後者の変化を追跡することにより評価可能である。具体的な液体に対する要求としては、後述する評価方法の中で「レジスト接触時の吸光度変化」による浸漬実験における180秒浸漬後の1cmあたりの吸光度変化(浸漬後の吸光度－浸漬前の吸光度)が0.05以下、好ましくは0.02以下、更に好ましくは0.005以下であることが好ましい。

- [0031] 本発明の液体は使用環境下で爆発、発火、引火等の危険性が低い化合物であることが好ましい。具体的には引火点は25℃以上であることが好ましく、50℃以上であることが更に好ましい、発火点は好ましくは180℃以上、更に好ましくは230℃以上である。また、25℃における蒸気圧は50mmHg以下であることが好ましく、更に好ましくは5mmHg以下である。

また、人体、環境に対する有害性が低いことが好ましく具体的には、人体に対する有害性に関しては、急性毒性が低く、発がん性、変異原性、催奇形性、生殖毒性等のない化合物が好ましい。具体的には、例えば、許容濃度が、好ましくは30ppm以上、更に好ましくは70ppm以上であり、Ames試験の結果は陰性である液体が好ましい。環境に対する有害性については、残留性、生態蓄積性のない化合物が好ましい。

- [0032] また、本発明の液体はガスクロマトグラフィーで測定した純度が95.0重量%以上であることが好ましく、特に好ましくは99.0重量%以上であり、更に好ましく純度が99.9重量%以上である。

特に、193nm等露光波長において、吸光度が大きいオレフィンを含有する化合物、芳香族環を含有する化合物、硫黄(スルフィド、スルホキニド、スルホン構造)、ハロゲン、カルボニル基、エーテル基を含有する化合物等の割合は0.01重量%未満であることが好ましく、0.001重量%未満であることが特に好ましい。

また、本化合物からなる液体は半導体集積回路製造工程に使用されるものであることから、金属または金属塩含有量が低いことが好ましく、具体的には金属含量が10Oppb以下、好ましくは10ppb以下、更に好ましくは1.0ppb以下である。金属含量が100ppbをこえると金属イオンまたは金属成分によりレジスト膜等に悪影響を及ぼしたりウエハーを汚染するおそれがある。

金属としては、Li、Na、K、Mg、Cu、Ca、Al、Fe、Zn、Niから選ばれた少なくとも1つの金属が挙げられる。これらの金属は原子吸光法により測定することができる。

また、本液体中の酸素濃度は100ppm(100 μ g/ml)以下、好ましくは10ppm以下、より好ましくは2ppm以下である。また、特に露光時には好ましくは1ppm以内、更に好ましくは10ppb以内である。酸素濃度が100ppmをこえると溶存酸素による酸化反応等による透過率低下が起こりやすい傾向にある。また、酸化反応等が起こらない場合にも、酸素が溶存した場合、例えば実施例に示すように溶存酸素および、酸素に放射線をあてた時に生じるオゾンの吸収のため、溶存酸素濃度に依存して液体の吸光度が低下する。また、酸素共存下で液体を露光した場合、生成したオゾンが液体を酸化し、液体の劣化がはやまる。

また、本液体は特に偏光露光を行なう場合、旋光性を有すると光学コントラスト低下の原因となるため、旋光性を有さない液体であることが好ましい。具体的には、本液体を構成する化合物が旋光性を有しない(光学活性でない)化合物であることが好ましく、液体の構成化合物が旋光性を有する(光学活性な)化合物である場合には等量の光学異性体を含有し(ラセミ体として存在し)、液体全体として光学活性を有しないことが好ましい。

- [0033] 本発明の化合物は、市販の化合物として入手できるか、あるいは、既存の種々の合成法により入手可能な原料から製造することができる。以下、本化合物の製造法について具体例を挙げて説明する。

例えば、式(2-1)で示した化合物については、石炭コークス炉からでる乾留油、石油系の接触改質油および流動接触分解油、更にはエチレンの製造副生成物のナフサ分解油等に含まれているナフタレンまたは、ナフタレン誘導体を適当な触媒を用いて、接触水素化により核水添することにより製造することができる。

上記、接触改質油、流動改質油、ナフサ分解油にはナフタレン、アルキルナフタレンの他、ベンゼン、アルキルベンゼン、フェナントレン、アントラセン、その他の多環芳香族およびその誘導体、ベンゾチオフェンおよびその誘導体等の硫黄含有化合物、ピリジンおよびその誘導体等の窒素含有化合物が含有されており、原料となるナフタレン及びナフタレン誘導体はこれらの混合物から分離精製することにより得ることができる。

[0034] 上記化合物(2-1)の製造に使用するナフタレンおよびナフタレン誘導体中には上記のうち硫黄含有化合物の含有量が低いものが好ましい。この場合硫黄含有化合物の含有量は好ましくは100ppm以下、更に好ましくは50ppm以下である。硫黄含有化合物の含有量が100ppmをこえると該硫黄含有化合物が接触水素化の際の触媒毒となり核水添反応の進行を妨げる原因となる他、化合物(2-1)中に該硫黄含有化合物に由来する硫黄含有不純物が混入し、精製により除けない場合、本発明の液体の193nm等の露光波長における透過率が低下する原因となる。

[0035] また、特に、化合物(2-1)のうち、cis-デカリンまたはtrans-デカリンおよびその混合物を製造する場合は、原料となるナフタレンの純度が高いことが好ましく、好ましいナフタレンの純度は99.0%以上、特に好ましいナフタレンの純度は99.9%以上である。この場合、不純物として硫黄化合物等の含有量が高い場合上記の問題が起こるほか、不純物として他のナフタレン誘導体、芳香族化合物およびその誘導体が含まれた場合、これらの不純物が水添された分離困難な炭化水素化合物を生成し、デカリンの純度制御が困難となる。

[0036] また、接触水素化の触媒としては、ニッケル系、白金、ロジウム、ルテニウム、イリジウム、パラジウム等の貴金属系触媒のほか、コバルト・モリブデン、ニッケル・モリブデン、ニッケル・タングステン等の硫化物を用いることができる。この中でニッケル系触媒がその触媒活性、コストの面から好ましい。

また、これらの金属触媒は適当な担体に担持して使用することが好ましく、この場合触媒が担体上に高分散されることにより、水素化の反応速度があがる他、特に、高温、高压条件下における活性点劣化を防止し、また、触媒毒に対する抵抗力が向上する。

該担体としては、 SiO_2 、 $\gamma\text{-Al}_2\text{O}_3$ 、 Cr_2O_3 、 TiO_2 、 ZrO_2 、 MgO 、 ThO_2 、珪藻土、活性炭等を好適に使用することができる。

また、上記接触水素化の方法としては、溶剤を用いない気相法および原料を適当な溶剤に溶解して反応させる液相法を用いることができる。この中で、気相法がコストおよび反応速度に優れるため好ましい。

気相法を用いる場合、触媒としてはニッケル、白金等が好ましい。使用する触媒の量は多いほど反応速度があがるが、コストの面から好ましくない。したがって、反応速度を速め、反応を完結させるためには触媒量を少なくし、温度および水素圧が高い条件で反応させることが好ましい。具体的には触媒量が原料ナフタレン(ナフタレン誘導体)対比0.01～10重量部で水素圧が5～15MPa、反応温度は100℃～400℃程度で反応させるのが好ましい。

また、例えば特許文献(特開2003-160515)に記された方法によりニッケルまたは白金、パラジウム系触媒を用いて中間体のテトラリンからナフタレンを除去する方法により、温和な条件で目的物を得ることもできる。

[0037] 上記の反応において、反応転化率は好ましくは90%以上、更に好ましくは99%以上である。

上記反応後、適当な精製を行なうことにより、未反応原料、触媒等の不純物を除去することが好ましい。

上記精製法としては、精密蒸留、水洗、濃硫酸洗浄、ろ過、品析等の精製法およびその組み合わせを用いることができる。この中で、精密蒸留が不揮発性の触媒由来の金属その他の金属除去、原料由来の成分の両方の除去に対して有効であることから好ましい。また、触媒由来の金属を除去するために触媒に応じた脱金属処理を行なうことが好ましい。

[0038] 上記化合物のうちテトラヒドロシクロペンタジエンは、光学レンズ、光学フィルム用

樹脂の原料モノマーとして有用であることが知られているジシクロペンタジエン(exo、endo混合物)またはendoジシクロペンタジエンを、適当な条件で水添し、得られたテトラヒドロジシクロペンタジエンを蒸留等の方法で精製することにより得ることができる。また、ジシクロペンタジエンから選択的にexo異性体を得たい場合はジシクロペンタジエン異性体混合物を、適当な触媒を用いて異性化することによりexo体を選択的に得て、上記の水添反応を行なうか、または、endo(endo、exo混合)ジシクロペンタジエンの水添により得たendo(endo、exo混合)テトラヒドロジシクロペンタジエンを適当な触媒により異性化することによりexoテトラヒドロジシクロペンタジエンをを選択的に得ることができる。

上記ジシクロペンタジエンは、一般にナフサの熱分解生成物中のいわゆるC₅留分に多量に含まれるシクロペンタジエンを2量化することにより製造されている。このジシクロペンタジエンは、例えば、5-インプロペニルノルボルネン等のC₅留分由来の炭化水素成分を不純物として含んでいるが、これらの化合物が含有していると、水添、異性化後にこれらの不純物由来の炭化水素生成物が残留し、最終生成物のテトラヒドロジシクロペンタジエンの精製を困難にする。したがって、あらかじめ精製する等の方法により高純度化したものを使用することが好ましい。この場合の純度は好ましくは95重量%以上、更に好ましくは97重量%以上である。




また、上記ジシクロペンタジエンは、例えば水添反応の触媒毒となる含硫黄成分の含有量が少ないことが好ましく、具体的には、ジシクロペンタジエン中に存在する含硫黄成分が好ましくは500ppb以下、更に好ましくは50ppb以下である。含硫黄成分の量が500ppbであると後工程における水添反応が阻害されやすくなる。

ここで、該含硫黄成分とは例えば、遊離硫黄、元素状硫黄、硫化水素、メルカプタン類、ジスルフィド類、チオフェンなどの無機または有機化合物の形態で存在する硫黄元素の総量を意味し、硫黄化学発光検出器(SCD)を備えたガスクロマトグラフィー等で分析することができる。該硫黄留分は例えば特開2001-181217の方法により除去することができる。該ジシクロペンタジエンの水添は公知の炭素-炭素2重結合の水添触媒を用いて行なうことができる。該水添方は例えば特開昭60-209536、特開2004-123762に開示されている方法により行なうことができる。上記の水

添後に蒸留を行なうことによりテトラヒドロシクロペンタジエンを得ることができるが、例えばexo体を選択的に得るには各種ルイス酸を用いて異性化する方法が知られている。本異性化は例えば、ルイス酸としてハロゲン化アルミニウム、硫酸等を用いた方法により行なうことができる(特開2002-255866)。本反応において、副生成物としてアダマンタンが生成することが知られているが、アダマンタンが多量に存在した場合、193nmにおける透過率が低下するため、最終液体に共存するアダマンタンの量は0.5重量%以下、好ましくは0.1重量%、更に好ましくは0.05重量%以内にする必要がある。該アダマンタンは上記異性化反応の条件を適当に設定するかあるいは、各種公知の精製方法により除去することができる。

[0039] 以下、好ましい液浸露光用液体の構造および物性値の具体例を表1に示す。

[表1]

化学構造または名称	沸点(°C)	D値屈折率	粘度 (Pa・s)
		20°C	20°C
	136	1.46	0.001859
	159	1.48	0.001818
	110.5/ITerr	1.5	0.001011
cis-デカリン	195	1.48	0.003361
trans-デカリン	187	1.47	0.002128
exo-テトラヒドロシクロペンタジエン	185	1.49	0.001011
スピロ[4.4]ノナン	154	1.48	—
トリシクロペンチルメタン	110.5/ITerr	1.50	—
2-エチルアダマンタン	219	1.50	—

また、trans-デカリン、exo-テトラヒドロシクロペンタジエンの諸物性データを表2に示す。

[表2]

物性項目			物性値	
項目	条件	単位	trans-デカリン	exo-テトラヒドロシクロペンタジエン
沸点	760mmHg	°C	187.31	185
融点	760mmHg	°C	-30.382	-79
比重	20°C(/4°C)	°C	0.86969	0.93
屈折率	194.227nm	°C	1.631	1.649
	589nm	°C	1.46932	1.48
屈折率温度依存性 dn/dT	194.227nm	°C	-0.000056	-0.000056
屈折率圧力依存性 dn/dP	-	°C	5×10^{-10}	-
誘電率	20°C	°C	2.172	-
双極子モーメント	-	D	0	-
粘性率	20°C	cP	2.128	2.86
表面張力	20°C	dyn/cm	29.89	-
比熱(定圧)	20°C	cal/(g·mol)	54.61	48.5
臨界温度	-	°C	413.8	-
臨界圧力	-	atm	27	-
蒸気圧	25°C	mmHg	0.78	-
熱伝導率	62.8°C(D), 30°C(W)	cal/cm.s.deg	0.000256	-
引火点	-	°C	58	55
発火点	-	°C	262	-
酸素溶解度	分圧1atm	ppm	274	220
窒素溶解度	分圧1atm	ppm	113	98

表2において、酸素溶解度および窒素溶解度の値は、分圧1気圧の場合の値で単位はppmである。

- [0040] 本発明の液浸露光用液体は上記式(1-1)～(1-9)から選ばれる構造を有するので例えば193nmにおける吸光度が小さく好適であるが、該波長領域の吸光度は微量不純物の影響をうけやすい。また、これらの液体中の中に塩基成分が存在した場合非常に微量でもレジストプロファイルに大きな影響を与える。これらの不純物は上記液体を適当な方法で精製することによって除去することができる。例えば(1-1)～(1-5)、(1-7)～(1-9)の構造を有する、飽和炭化水素化合物については、濃硫酸洗浄、水洗、アルカリ洗浄、シリカゲルカラム精製、精密蒸留、アルカリ条件下での過マンガン酸塩処理およびこれらの組み合わせで精製することができる。

具体的には、例えば濃硫酸洗浄を濃硫酸の着色がなくなるまで繰り返し、その後、水洗、アルカリ洗浄により濃硫酸を除去し、更に水洗、乾燥後、精密蒸留を行なうこと

により好適に精製することができる。

また、化合物によっては前期処理を行なう前にアルカリ性条件下過マンガン酸塩で処理することにより更に効率よく不純物を除去することができる。

- [0041] 上記精製操作のうち、濃硫酸洗浄は193nmにおいて吸収の大きい芳香族化合物、炭素-炭素不飽和結合を有する化合物の除去に有効な他、微量塩基性化合物の除去に有効であり好ましい精製法である。該処理は精製する化合物により最適な撹拌法、温度範囲、処理時間、処理回数を選定して処理することが好ましい。

具体的には温度については、高いほど不純物除去の効率はあがるが、同時に副反応により吸収原因となる不純物が生成しやすくなる傾向にある。好ましい処理温度は -20°C ～ 40°C 、特に好ましい処理温度は -10°C ～ 20°C である。

処理時間については長いほど、上記芳香族化合物、炭素-炭素不飽和結合を有する不純物との反応が進み上記不純物の除去効率があがるが、副反応による吸収原因となる不純物の生成量が増加する傾向にある。

上記濃硫酸処理で精製を行なう場合処理後に本発明の液体中に残存する濃硫酸由来の酸性不純物。濃硫酸処理により生成したスルホン酸成分を完全に除去するため、アルカリ洗浄、純水洗浄および水分除去のための乾燥処理を行なうことが好ましい。

また、濃硫酸洗浄後に精密蒸留を行なうことにより、より効率よく吸収原因となる不純物を除去することができる。

- [0042] 該精密蒸留は除去すべき不純物と本発明の液体の沸点差に応じてその分離に必要な理論段数以上の理論段数を有する蒸留塔で行なうことが好ましい。不純物除去の観点から好ましい理論段数は10段～100段であるが、理論段数を高めた場合設備、製造コストが高くなるため、他の精製法との組み合わせにより、これより低い段数での精製も可能である。特に好ましい理論段数は30段～100段である。

また、該精密蒸留は適当な温度条件下で行なうことが好ましい。蒸留温度が高くなると化合物の酸化反応等により吸収の低減効果が小さくなる傾向にある。好ましい蒸留温度は 30°C ～ 120°C 、特に好ましい蒸留温度は 30°C ～ 80°C である。

上記の温度範囲での蒸留を行なうために、必要に応じて該精密蒸留は減圧下で行

なうことが好ましい。

上記精製処理は窒素またはアルゴン等の不活性ガス雰囲気下で行なうことが好ましい。この場合、不活性ガス中の酸素濃度、有機成分濃度が低いことが好ましい。好ましい酸素濃度は1000ppm以下、更に好ましくは10ppm以下、特に好ましくは1ppm以下である。

また、上記処理のうち過マンガン酸塩による処理は特に非芳香族の炭素—炭素不飽和結合含有化合物の除去に有効であるが、3級炭素を有する化合物については3級炭素の酸化反応が起こりやすいことから、3級炭素を有さない化合物の精製に好適である。

また、該処理は副反応を防ぐ観点から室温以下の低温で行なうことが好ましい。

- [0043] 具体例として、(cis, trans混合物:Aldrich社製)デカリン、trans-デカリン(東化成社製、後述する実施例1に示す方法で精製を行なった精製後trans-デカリン(1)、ジシクロヘキシル、イソプロピルシクロヘキサン、シクロオクタン、シクロヘプタン、実施例2に示す方法で精製を行なった精製後trans-デカリン(2)、実施例3に示す方法で精製を行なった精製後exo-テトラヒドロシクロペンタジエン(1)、実施例4に示す方法で精製を行なった精製後exo-テトラヒドロシクロペンタジエン(2)、実施例5に示す方法で精製を行なった精製後trans-デカリン(3)、実施例6に示す方法で精製を行なった精製後exo-テトラヒドロシクロペンタジエン(3)、実施例7に示す方法で精製を行なった精製後ジシクロヘキシル、同イソプロピルシクロヘキサン、同シクロオクタン、同シクロヘプタンの屈折率および透過率の測定結果を表3および表4に示す。なお、参照液体としてのアセトニトリル、液浸露光用液体として用いられる純水、沃化メチレンを比較例として用いた。

- [0044] 屈折率は、cis, trans-デカリンおよび精製後trans-デカリン、ジシクロヘキシル、イソプロピルシクロヘキサン、シクロオクタン、シクロヘプタン、アセトニトリルについて紫外領域での屈折率を測定した。測定装置は、MOLLER-WEDEL社製ゴニオメータースペクトロメーター1形UV-VIS-IRを用い、測定方法は最小偏角法により測定温度25℃で測定した。

透過率は、測定法Aまたは測定法Bで行なった。測定法Aは、酸素濃度を0.5pp

m以下に管理した酸素雰囲気グローブボックス中でポリテトラフルオロエチレン製蓋付の光路長10mmのセルに液体のサンプリングを行ない、日本分光社製JASCO-V-550を用いて、上記セルを用いて、空気をリファレンスとして測定した。表中の値はセルの反射を計算により補正した後、この値をもとに光路長1mmに換算した値である。

測定法Bは、酸素濃度を0.5ppm以下に管理した酸素雰囲気グローブボックス中でポリテトラフルオロエチレン製蓋付の石英セル(測定用:光路長50mm、リファレンス:光路長10mm)中に液体のサンプリングを行なった。上記のセルを用いて、日本分光社製JASCO-V-550により、光路長50mmセルをサンプル、光路長10mmのセルをリファレンスとして測定を行なった。本測定の値を光路長40mmあたりの吸光度とした。表中の値はこの値をもとに光路長1mmあたりの値に換算したものである。

[表3]

波長(nm)	屈折率							
	チカリン (cis-trans-型 混合物)	糖蜜液 (trans-ブチリ ン(1))	糖蜜液 α-D-グルコース ドリンシクロ ペンタン(1)	糖蜜液 ジシクロヘキ シル	糖蜜液 イソプロピル シクロヘキサ ン	糖蜜液 シクロオクタ ン	糖蜜液 シクロヘプタ ン	糖蜜
269	1.470	1.492	1.43	1.476	1.44	1.498	1.462	1.222
400-269	1.477	1.48	1.4326	-	-	-	-	1.245
300-976	1.4853	-	-	-	-	-	-	1.353
312-637	1.501	-	1.5220	-	-	1.4992	1.475	1.366
292.444	1.517	-	-	-	-	1.516	1.5035	1.38
253.726	1.539	-	1.5547	-	-	-	-	1.403
226.572	1.565	-	-	-	-	-	-	1.414
214.505	1.590	-	1.6014	-	-	1.561	1.543	1.422
194.227	1.637	1.6316	1.6492	1.6264	1.6026	-	-	1.441
								1.433

[表4]

	透過率(193nmnm ⁻¹)(%)		屈折率 (193nm)	屈折率 (589nm)
	測定法 A	測定法 B		
デカリン (cis,trans混合物)	73.5	-	1.64	1.48
trans-デカリン(東京化成品)	10以下	-	-	1.48
精製後trans-デカリン(1)	95.4	-	1.63	1.48
精製後trans-デカリン(2)	96.8	-	1.63	1.48
精製後trans-デカリン(3)	-	99.5	1.63	1.48
cis-テトラヒドロシクロペンタジエン	10以下	-	-	1.42
精製後cis-テトラヒドロシクロペンタジエン(1)	57.7	-	1.65	1.42
精製後cis-テトラヒドロシクロペンタジエン(2)	97.5	-	1.65	1.42
精製後cis-テトラヒドロシクロペンタジエン(3)	-	99.6	1.65	1.42
精製後シクロヘキシル	97.3	-	1.63	1.48
精製後イソプロピルシクロヘキサン	78.3	-	1.59	1.44
精製後シクロオクタン	70.2	-	-	1.46
精製後シクロヘプタン	71	-	-	1.44
アセトニトリル	91.8	-	1.44	1.34
純水	94	-	1.44	1.34
ヨウ化メチレン	10以下	-	-	1.7

表3および表4に示すように、屈折率の波長依存性は波長が小さくなるにつれ屈折率が増加し、上記表中の本発明の液体は、例えば193nmにおいて1.58以上の高屈折率を有する。

- [0045] また、本発明の化合物は低極性化合物であるため酸素、窒素等の気体の溶解度が高い。このため、これらの気体の溶存の影響を受けやすく、たとえば大気雰囲気下で放置した場合、溶存酸素の吸収または溶存酸素が光により励起されて生じるオゾンの吸収、あるいは溶存酸素の関与する酸化反応等により例えば193nmの透過率の低下が起こる傾向がある。このため、これらの化合物は脱気処理を施し、窒素、アルゴン等の不活性で吸収の少ない気体中で保存することが好ましい。具体的には保存液体中の酸素濃度が100ppm以下であることが好ましく、更に好ましくは10ppm以下になるように処理することが好ましい。また、露光前に脱酸素できない場合は、特に

1ppm以下が好ましく、さらに好ましくは10ppb以下である。

[0046] 以下、本発明の液浸露光用液体を用いた液浸露光方法について説明する。

本発明の液浸露光用液体は、上記に述べたように不活性気体中で保存することが好ましいが、その際の容器としては、容器成分または容器のふたの成分(例えば、プラスチックに配合される可塑性剤)の溶出のない容器で保存することが好ましい。好ましい容器の例としては例えば材質がガラス、金属(例、SUS)、陶器、PTFE(ポリテトラフルオロエチレン)、PFEP(パーフルオロエチレンプロペンコポリマー)、ECTFE(エチレンクロロトリフルオロエチレンコポリマー)、PTFE/PDD(ポリテトラフルオロエチレンパーフルオロジオキソールコポリマー)、PFA(パーフルオロアルコキシアルカン)、ETFE(エチレンテトラフルオロエチレンコポリマー)、PVDF(ポリビニリデンフルオライド)、PVF(ポリビニルフルオライド)、PCTFE(ポリクロロトリフルオロエチレン)等のフッ素樹脂である容器が挙げられるが、特に好ましくは材質がガラス、フッ素樹脂の容器である。

また、好ましい容器のふたの例としては、例えば材質がポリエチレンで可塑性剤を含まないふたや、材質がガラス、金属(例、SUS)、陶器、PTFE(ポリテトラフルオロエチレン)、PFEP(パーフルオロエチレンプロペンコポリマー)、ECTFE(エチレンクロロトリフルオロエチレンコポリマー)、PTFE/PDD(ポリテトラフルオロエチレンパーフルオロジオキソールコポリマー)、PFA(パーフルオロアルコキシアルカン)、ETFE(エチレンテトラフルオロエチレンコポリマー)、PVDF(ポリビニリデンフルオライド)、PVF(ポリビニルフルオライド)、PCTFE(ポリクロロトリフルオロエチレン)等のフッ素樹脂であるふたが挙げられる。

また、容器から露光機に送液時に使用する配管については、上記と同様の溶出の起こらない配管であることが好ましく、好ましい配管の材質としてはガラス、金属、陶器等が挙げられる。

本発明の液浸露光用液体は、液浸露光に用いた場合、微粒子、気泡(マイクロブル)がパターンの欠陥等の原因となることから、微粒子および気泡の原因となる溶存気体の除去を露光前にしておくことが好ましい。

微粒子の除去方法としては適当なフィルターを用いてろ過する方法が挙げられる。

フィルターとしては、微粒子の除去効率がよく、かつろ過時に溶出による、露光波長における吸収の変化のない材質を用いたフィルターが好ましい。好ましいフィルター材質としては、例えばガラス、金属(例えば、SUS、銀)、および金属酸化物、PTFE(ポリテトラフルオロエチレン)、PFEP(パーフルオロエチレンプロペンコポリマー)、ECTFE(エチレンクロロトリフルオロエチレンコポリマー)、PTFE/PDD(ポリテトラフルオロエチレン-パーフルオロジオキソールコポリマー)、PFA(パーフルオロアルコキシアルカン)、ETFE(エチレン-テトラフルオロエチレンコポリマー)、PVDF(ポリビニリデンフルオライド)、PVF(ポリビニルフルオライド)、PCTFE(ポリクロロトリフルオロエチレン)等のフッ素樹脂が挙げられる。また、フィルターのハウジング、コア、サポート、プラグ等の周辺部の材質についても、上記のフィルターの好ましい材質の中から選択される材質であることが好ましい。

溶存気体の除去方法としては、例えば減圧脱気法、超音波脱気法、気体透過性膜による脱気法、各種のデガッサーを用いた脱気法等が挙げられる。

本発明の液浸露光用液体は露光時は光学系の一部となるため、液体の屈折率などの光学的性質の変化の影響のない環境で使用することが好ましい。例えば、液体の光学特性に影響を与える温度、圧力等を一定にした環境下で使用することが好ましい。例えば温度については好ましくは、 $\pm 0.1^{\circ}\text{C}$ 、更に好ましくは $\pm 0.01^{\circ}\text{C}$ の範囲で管理することが好ましい。

また、本発明の液体を用いた液浸露光は、大気雰囲気下で行なうことも可能であるが、上述のように、本発明の液体に対する酸素の溶解度が高く、露光波長における吸収特性に影響を与える場合があるため、露光波長における吸収の少なく、液体と化学反応を起こさない不活性気体中で露光することが好ましい。好ましい該不活性気体としては、例えば、窒素、アルゴン等が挙げられる。

また、空気中の有機成分による汚染による液体の露光波長における吸収特性の変化を防ぐ観点から、使用雰囲気中の有機成分濃度を一定レベル以下に管理することが好ましい。この有機成分濃度の管理方法としては、上記不活性気体雰囲気に高純度のものを用いるほか、有機成分を吸着するフィルター、各種ガス精製管(装置)を使用する方法等が挙げられる。濃度管理のためには、定期的に周辺雰囲気中の分析を

行なうことが好ましいが、この目的には例えばガスクロマトグラフィーを用いた種々の分析法を用いることができる。

- [0047] 露光領域の液浸の液体供給方法としては、moving pool法、seimming stage法、Local Fill法(局所液浸方式)が知られているが(特別セミナー液浸露光技術(2004年5月27日開催)セミナーテキスト参照)、局所液浸法が液浸露光用液体の使用量が少なくすむため好ましい。

本液体を用いた液浸露光用の最終(対物)レンズ材料としては現行の CaF_2 あるいはfused silicaがその光学特性から好ましい。他の好ましいレンズ材料としてはたとえば高周期アルカリ土類金属Mのフッ素塩および一般式 $\text{Ca}_x\text{M}_{1-x}\text{F}_2$ で表される塩、 CaO 、 SrO 、 BaO 等のアルカリ土類金属の酸化物等が好ましく、該材料を用いた場合、 CaF_2 ($n@193\text{nm}=1.50$)、fused silica($n@193\text{nm}=1.56$)と比較してレンズの屈折率が高くなるため、とりわけ開口数が1.5をこえる高NAのレンズを設計、加工する際に好ましい。

本発明の液体は、レジスト成分の抽出が極めて少ないため使用後に再利用することができる。露光時のレジスト膜からの溶出等の影響が無視できるレジスト(またはレジスト上層膜)を用いた場合、本発明の液体は精製することなく再利用できるが、その場合は、脱気、ろ過等の処理を行なった後再利用することが好ましい。これらの処理はインラインで行なうことが工程を簡易化の観点から好ましい。

また、使用時に上記のレジスト膜からの溶出等が1回の使用で無視できるレベルであっても、使用回数が一定回数をこえた場合、蓄積された不純物の影響により、液体の物性が変化することが予想されるため、一定回数使用後に回収、精製を行なうことが好ましい。

該精製の方法としては、水洗処理、酸洗浄、アルカリ洗浄、精密蒸留、適当なフィルター(充填カラム)を用いた精製、ろ過等の方法および、上記に述べた本発明の液体の精製法、あるいはこれらの精製法の組み合わせによる方法が挙げられる。この中で、水洗処理、アルカリ洗浄、酸洗浄、精密蒸留あるいはこれらの精製法の組み合わせにより精製を行なうのが好ましい。

上記アルカリ洗浄は本発明の液体に溶出した露光により発生した酸の除去、酸洗

浄は本発明の液体に溶出したレジスト中の塩基性成分の除去、水洗処理は本発明の液体に溶出したレジスト膜中の光酸発生剤、塩基性添加剤、露光時に発生した酸等の溶出物の除去に対して有効である。

精密蒸留については、上記添加剤のうち低揮発性の化合物の除去に対して有効な他、露光時にレジスト中の保護基の分解により発生する疎水性成分を除去するのに有効である。

- [0048] 式(1-1)～式(1-9)で表される液浸露光用液体は、それぞれ単独でも、また混合物であっても使用できる。好ましい例としては、単独で使用する場合である。単独で使用するにより、液浸露光条件を設定しやすくなる。

また、本発明の液体は必要に応じて本発明以外の液体と混合して使用することができ、そうすることにより、例えば屈折率、透過率等の光学特性値、接触角、比熱、粘度、膨張率等の物性値を所望の値にすることができる。

本目的に使用される本発明以外の液体としてはその他の液浸露光可能な溶剤の他、各種の消泡剤、界面活性剤等を使用することができ、バブルの低減や、表面張力のコントロールに有効である。

- [0049] 上記液浸露光用液体を用いて、液浸露光がなされる。

基板上にフォトレジストを塗布してフォトレジスト膜が形成される。基板は、例えばシリコンウエハ、アルミニウムで被覆したウエハ等を用いることができる。また、レジスト膜の潜在能力を最大限に引き出すため、例えば特公平6-12452号公報等に関示されているように、使用される基板上に有機系あるいは無機系の反射防止膜を形成しておくことができる。

使用されるフォトレジストは、特に限定されるものではなく、レジストの使用目的に応じて適時選定することができる。フォトレジストの樹脂成分としては、酸解離性基を含む高分子が挙げられる。該酸解離性基は露光により分解しないことが好ましく、とりわけ、該分解後生成物が露光条件下で揮発し、本発明の液体に溶出しにくいものであることが好ましい。これらの高分子の例としては、高分子側鎖に脂環族基、ラクトン基およびこれらの誘導体等を含む樹脂、ヒドロキシチレン誘導体等を含む樹脂等が挙げられる。

特に高分子側鎖に脂環族基、ラクトン基およびこれらの誘導体を含む樹脂を用いるフォトレジストが好ましい。これらのフォトレジストは、脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物と類似する化学構造を含むので、本発明の液浸露光用液体との親和性に優れる。また、フォトレジスト膜を溶出させたり溶解させたりしない。

- [0050] フォトレジストの例としては、樹脂成分として酸解離性基を含む高分子と、酸発生剤と、酸拡散制御剤等の添加剤を含有する化学増幅型のポジ型またはネガ型レジスト等を挙げることができる。

本発明の液浸露光用液体を用いる場合、特にポジ型レジストが好ましい。化学増幅型ポジ型レジストにおいては、露光により酸発生剤から発生した酸の作用によって、重合体中の酸解離性有機基が解離して、例えばカルボキシシル基を生じ、その結果、レジストの露光部のアルカリ現像液に対する溶解性が高くなり、該露光部がアルカリ現像液によって溶解、除去され、ポジ型のレジストパターンが得られる。

- [0051] フォトレジスト膜は、フォトレジスト膜を形成するための樹脂組成物を適当な溶媒中に、例えば0.1～20重量%の固形分濃度で溶解したのち、例えば孔径30nm程度のフィルターでろ過して溶液を調製し、このレジスト溶液を、回転塗布、流延塗布、ロール塗布等の適宜の塗布方法により基板上に塗布し、予備焼成(以下、「PB」という。)して溶媒を揮発することにより形成する。なお、この場合、市販のレジスト溶液をそのまま使用できる。該、フォトレジスト膜は、液浸上層膜および液浸露光用液体よりも高屈折率であることが好ましく、具体的にはフォトレジスト膜の屈折率 n_{RES} が1.65以上の範囲にあるのが好ましい。特にNAが1.3以上の場合 n_{RES} は1.75より大きいことが好ましくこの場合NAの増大に伴う露光光のコントラスト低下を防ぐことができる。

なお、液浸露光方法においては、フォトレジスト膜上に更に液浸用上層膜を形成することができる。

- [0052] 液浸用上層膜としては、露光光の波長に対して十分な透過性とフォトレジスト膜とインターミキシングを起こすことなくフォトレジスト膜上に保護膜を形成でき、更に液浸露光時に使用される上記液体に溶出することなく安定な被膜を維持し、現像前に剥離することができる膜であれば使用することができる。この場合、該上層膜が現像液で

あるアルカリ液に容易に溶解する膜であれば現像時に剥離されることから好ましい。

アルカリ可溶性を付与するための置換基としては、ヘキサフルオロカルビノール基およびカルボキシル基の少なくとも1つの基を側鎖に有する樹脂であることが好ましい。

該液浸用上層膜は、同時に多重干渉防止機能を有することが好ましく、この場合、該液浸用上層膜の屈折率 n_{oc} は以下に示す数式であることが好ましい。

$$n_{oc} = (n_h \times n_{res})^{0.5}$$

ここで、 n_h は液浸露光用液体の屈折率を、 n_{res} はレジスト膜の屈折率をそれぞれ表す。

具体的には、 n_{oc} は1.6～1.9の範囲であるのが好ましい。

上記液浸上層膜は、液浸上層膜用樹脂組成物をレジスト膜上にレジスト膜とインターミキシングしない溶剤に0.01～10%の固形分濃度で溶解した後、フォトレジスト膜の形成時と同様の方法により塗布、予備焼成を行なうことにより形成することができる。

[0053] 該フォトレジスト膜、または液浸用上層膜が形成されたフォトレジスト膜に本発明の液浸露光用液体を媒体として、所定のパターンを有するマスクを通して放射線を照射し、次いで現像することにより、レジストパターンを形成する。この工程は、液浸露光を行ない、所定の温度で焼成を行なった後に現像する工程である。

液浸露光に用いられる放射線は、使用されるフォトレジスト膜およびフォトレジスト膜と液浸用上層膜との組み合わせに応じて、例えば可視光線；g線、i線等の紫外線；エキシマレーザ等の遠紫外線；シンクロトロン放射線等のX線；電子線等の荷電粒子線の如き各種放射線を選択使用することができる。特にArFエキシマレーザ（波長193nm）あるいはKrFエキシマレーザ（波長248nm）が好ましい。

また、レジスト膜の解像度、パターン形状、現像性等を向上させるために、露光後に焼成（以下、「PEB」という。）を行なうことが好ましい。その焼成温度は、使用されるレジスト等によって適宜調節されるが、通常、30～200℃程度、好ましくは50～150℃

である。

次いで、フォトリソ膜を現像液で現像し、洗浄して、所望のリソパターンを形成する。

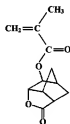
実施例

[0054] 本発明の液浸露光用液体を評価するために、以下に示す感放射線性樹脂組成物を用いてレジスト膜を形成した。また、その一部に以下に示す液浸用上層膜を形成した。この評価用レジスト膜を用いて液浸露光用液体としての特性(溶出試験、膜の溶解性試験、パターンニング評価)を測定した。

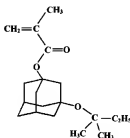
参考例1

感放射線性樹脂組成物に用いる樹脂を以下の方法で得た。

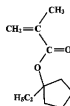
[化41]



(S1-1)



(S1-2)



(S1-3)

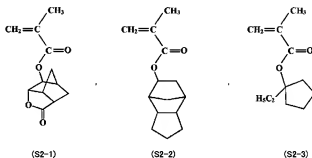
化合物(S1-1) 39.85g(40モル%)、化合物(S1-2) 27.47g(20モル%)、化合物(S1-3) 32.68g(40モル%)を2-ブタノール200gに溶解し、更にアノビスイン吉草酸メチル4.13gを投入したモノマー溶液を準備し、100gの2-ブタノールを投入した1000mlの三口フラスコを30分窒素パージする。窒素パージの後、反応釜を攪拌しながら80℃に加熱し、事前に準備した上記モノマー溶液を滴下漏斗を用いて3時間かけて滴下した。滴下開始を重合開始時間とし、重合反応を5時間実施した。重合終了後、重合溶液は水冷することにより30℃以下に冷却し、2000gのメタノールへ投入し、析出した白色粉末をろ別する。ろ別された白色粉末を2度400gのメタノールにてスラリー上で洗浄した後、ろ別し、50℃にて17時間乾燥し、白色粉末の重合

体を得た(75g、収率75重量%)。この重合体は分子量が10,300であり、¹³C-NMR分析の結果、化合物(S1-1)、化合物(S1-2)、化合物(S1-3)で表される繰り返し単位、各繰り返し単位の含有率が42.3:20.3:37.4(モル%)の共重合体であった。この重合体を樹脂(A-1)とする。

[0055] 参考例2

感放射線性樹脂組成物に用いる樹脂を以下の方法で得た。

[化42]



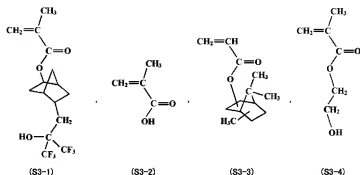
化合物(S2-1)53.92g(50モル%)、化合物(S2-2)10.69g(10モル%)、化合物(S2-3)35.38g(40モル%)を2-ブタノン187gに溶解した単量体溶液(1)、ジメチル2,2'-アゾビス(2-メチルプロピオネート)3.37gを2-ブタノン64gに溶解した溶液(2)を準備し、更に2-ブタノンを15g投入した1000mlの三つロフラスコに前に準備した単量体溶液(1)28.77g、溶液(2)4.23gを投入し、その後減圧置換法にて窒素パージする。窒素パージの後、反応釜を撹拌しながら80℃に加熱し、15分後、単量体溶液(1)258.98g、溶液(2)24.64gを送液ポンプを用いて3時間かけて滴下した。滴下終了後更に4時間撹拌した。重合終了後、重合溶液は放冷することにより30℃以下に冷却した。反応終了後、溶液は放冷し30℃以下に冷却し、4000gのイソプロピルアルコールへ投入し、析出した白色粉末をろ別する。ろ別された白色粉末を2度2000gのイソプロピルアルコールにてスラリー上で洗浄した後、ろ別し、60℃にて17時間乾燥し、白色粉末の重合体を得た(85g、収率85重量%)。この重合体はMwが7,600であり、¹³C-NMR分析の結果、化合物(S2-1)、化合

物(S2-2)、化合物(S2-3)で表される繰り返し単位、各繰り返し単位の含有率が53.1:8.5:38.4(モル%)の共重合体であった。この重合体を樹脂(A-2)とする。

[0056] 参考例3

被浸用上層膜を形成する樹脂を以下の方法で得た。

[化43]

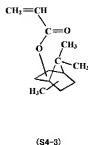
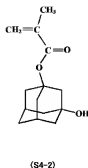
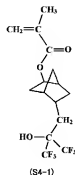


化合物(S3-1) 50g、化合物(S3-2) 5g、化合物(S3-3) 25g、化合物(S3-4) 20g、およびアジピン酸ジメチル 6.00gをメチルエチルケトン200gに溶解し、均一溶液としたモノマー溶液を準備した。そして、メチルエチルケトン100gを投入した1000mlの三口フラスコを30分窒素パージした。窒素パージ後、フラスコ内を撹拌しながら80℃に加熱し、事前に調製した上記モノマー溶液を滴下漏斗を用いて、10ml/5分速度で滴下した。滴下開始時を重合開始時点として、重合を5時間実施した。重合終了後、反応溶液を30℃以下に冷却し、次いで該反応溶液をヘプタン2000g中へ投入し、析出した白色粉末をろ別した。ろ別した白色粉末をヘプタン400gと混合してスラリーとして撹拌する操作を2回繰り返して洗浄した後、ろ別し、50℃にて17時間乾燥して、白色粉末の樹脂(E-1)を得た(89g、収率89重量%)。樹脂(E-1)は、Mwが7,300であった。

[0057] 参考例4

被浸用上層膜を形成する樹脂を以下の方法で得た。

[化44]



単量体として、化合物(S4-1) 70g、化合物(S4-2) 20gおよび化合物(S4-3) 10gを用いる以外は、参考例3と同様にして白色粉末の樹脂(E-2)を得た(88g、収率88重量%)。樹脂(E-2)は、Mwが6, 800であった。

[0058] 参考例5

感放射線性樹脂組成物を以下の方法で得た。

表5に示す樹脂、酸発生剤、酸拡散制御剤、溶剤を混合、均一溶液とした後、孔径200nmのメンブランフィルターでろ過することにより感放射線性樹脂組成物(F1～F3)を調製した。表5において、部は重量基準である。

なお、用いた酸発生剤(B)、酸拡散制御剤(C)、溶剤(D)を以下に示す。

酸発生剤(B)

B-1: 4-ノナフルオロ-n-ブチルスルホニルオキシフェニル・ジフェニルスルホニウムノナフルオロ-n-ブタンスルホネート、

B-2: トリフェニルスルホニウム・ノナフルオロ-n-ブタンスルホネート

酸拡散制御剤(C)

C-1: 2-フェニルベンズイミダゾール

溶剤(D)

D-1: プロピレングリコールモノメチルエーテルアセテート

[表5]

感光剤増感剤樹脂組成物	樹脂(A) (部)	硬化生剤(B) (部)	感光剤増感剤(C) (部)	溶剤(D) (部)
F-1	A-1(100)	B-1(2.0)	C-1(0.2)	D-1(700)
F-2	A-2(100)	B-1(2.0)	C-1(0.2)	D-1(700)
F-3	A-2(100)	B-2(2.0)	C-1(0.2)	D-1(700)

[0059] 参考例6

液浸用上層膜組成物を以下の方法で得た。

表6に示す樹脂、溶剤を混合して均一溶液とした後、孔径200nmのメンブランスフィルターでろ過することにより液浸用上層膜組成物(G1およびG2)を調製した。表6において、n-BuOHはノルマルブタノールを表し、部は重量基準である。

[表6]

上層膜組成物	樹脂(E) (部)	溶剤(F) (部)
G-1	E-1(1)	n-BuOH (99)
G-2	E-2(1)	n-BuOH (99)

[0060] 参考例7

評価用レジスト膜(H-1~H-5)を以下の方法で得た。

8インチシリコンウエハ上に、スピコート、PB(90℃、60秒)により下層反射防止膜ARC29(ブルーワサイエンス社製)の塗布を行ない、膜厚77nmの塗膜を形成した後、同条件で表7に示す感光剤増感剤樹脂組成物を用いてレジスト膜(膜厚205nm)を形成した(H-1~H-3)。

また、上記と同様の方法で感光剤増感剤樹脂組成物を用いてレジスト膜(膜厚205nm)を形成した後、このレジスト膜上に、表7に示す液浸用上層膜組成物をスピコート、PB(130℃、90秒)により膜厚32nmの上層膜を形成した(H-4およびH-5)。

[表7]

レジスト膜	感光剤増感剤樹脂組成物	上層膜組成物
H-1	F-1	-
H-2	F-2	-
H-3	F-3	-
H-4	F-1	G-1
H-5	F-1	G-2

[0061] 実施例1

市販のtrans-デカリン(trans-デカヒドロナフテン)を以下の方法で精製するこ

とにより液浸露光用液体を得た。

市販trans-デカリン(東京化成社製;光路長1mm換算の193nmの透過率が10%以下)100mlをガラスコーティングしたスターラーチップが入った200mlのなすフラスコに投入し、20mlの濃硫酸(和光純薬品)を入れ、スターラーチップの回転速度を500-1000rpmに設定して20分間25℃で攪拌した。その後分液により濃硫酸を除去し、上記の操作を3回行なった。その後、分離した有機層を脱イオン水50mlで1回、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で3回洗浄した。その後有機層を純水で3回洗浄した。この時点でpHは7(中性)を示していることを確認した。その後硫酸マグネシウムで乾燥し、乾燥後デカンテーションにより硫酸マグネシウムを除去し、圧力10mmHgで長さ20cmのウィッドマー型精留塔を備え付けた蒸留装置で減圧蒸留を行ない10mlのフラクションを16本を回収した。各フラクションの193nmにおける吸光度を測定(測定条件は上記段落[0044]の測定法Aの条件による)したところ光路長1mm換算で透過率が93%以上である留分が12本あり、合計120mlの光路長1mm換算透過率90%以上のtrans-デカリンを得た。なお、各フラクションは窒素飽和にして減圧脱気を行ない窒素置換を行なったガラス容器中で保存した。容器封入直後の化合物の純度をガスクロマトグラフィーにより分析したところ純度(以下「GC純度」という)が99.92%であった。実施例1の方法で得られた精製後のtrans-デカリンを精製後trans-デカリン(1)という。

また、市販trans, cis-mixtureデカリンおよび市販cis-デカリンを上記の方法で精製を行なった。

[0062] 実施例2

窒素雰囲気下で実施例1と同じ方法により硫酸処理を行なった。その後実施例1と同じ方法により、市販trans-デカリン(東京化成社製;光路長1mm換算の193nmの透過率が10%以下)の精製を行ない、光路長1mm換算で透過率96.8%の液体を得た。本液体の溶存酸素および溶存窒素濃度をガスクロマトグラフィー(検出器TCD)により分析したところ、溶存酸素濃度は1ppm未満(検出限界以下)、溶存窒素濃度は119ppmであった。また、本液体のLi、Na、K、Mg、Cu、Ca、Al、Fe、Mn、S、n、Zn、Niの金属含量を原子吸光法により測定したところCaが1ppb、Znが6ppb、

他の金属は1ppb未満(検出限界未満)であった。実施例2の方法で得られた精製後のtrans-デカリンを精製後trans-デカリン(2)という。

この液体は金属分が少なく、液浸露光用液体として使用するのみならず、可視光領域で使用される光学装置等に使用できる。

- [0063] また、上記実施例2で得られた精製後trans-デカリン(2)を空气中に放置し、空気飽和の状態にし、193nmにおける透過率を測定した。結果を表8に示す。

[表8]

	酸素濃度(μg/ml)	透過率(%) (1mm)
精製後trans-デカリン(2)	1未満	95.8
空気飽和後trans-デカリン	61	74.8
純水(空気飽和)	7	96.3

表8に示すように、酸素濃度が飽和されていない場合、透過率が高くなることが確認された。

- [0064] また、レジスト膜との接触による透過率の変化を次の方法で測定した。

窒素置換し、酸素濃度を10ppm以下にした窒素グローブボックスの中でレジスト膜H-1、H-4が成膜されたシリコンウエハ上に液膜の厚さが0.8mmになるように液体を3分間のせて193nmにおける透過率の変化を測定した。純水を比較例として用いた。結果を表9に示す。

[表9]

	透過前	H1に透過後	H4に透過後
精製後trans-デカリン(2)	96.6%	96.8%	95.7%
純水	98.0%	97.1%	95.0%

表9に示すように、レジスト膜に接触しても精製後trans-デカリン(2)の透過率は殆ど変化しなかった。

- [0065] 精製後trans-デカリン(2)に対する酸発生剤の溶解度を次の方法で測定した。

酸発生剤としてトリフェニルスルホニウム・ノナフルオロ-n-ブタンスルホネートを用いて、精製後trans-デカリン100mlに所定量の酸発生剤を添加して1時間撹拌して、全部溶解するかどうかを目視で確認することにより、溶解度を調べた。純水を比

較例として用いた。結果を表10に示す。

[表10]

菌株	水(100ml)	trans-デカリン
ノナフルオロブタンスルホン酸塩耐性	50g	0.5mg 以下

表10に示すように、精製後trans-デカリン(2)に酸発生剤は殆ど溶解しなかった。

[0066] 実施例3

市販のexo-テトラヒドロジシクロペンタジエンを以下の方法で精製することにより液浸露光用液体を得た。

市販exo-テトラヒドロジシクロペンタジエン(東京化成社製、光路長1mm換算の193nmの透過率が10%以下)100mlをガラスコーティングしたスターレーチップが入った200mlのなすプラスコに投入し、氷水浴で内温を5℃に冷却した後20mlの濃硫酸(和光純薬品)を入れ、スターレーチップの回転速度を500-1000rpmに設定して20分間25℃で攪拌した。その後分液により濃硫酸を除去し、上記の操作を3回行なった。その後、分離した有機層を脱イオン水50mlで1回、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で3回洗浄した。その後有機層を純水で3回洗浄した。この時点でpHは7(中性)を示していることを確認した。その後、硫酸マグネシウムを用い有機層を乾燥しデカンテーションにより硫酸マグネシウムを除去した。この時点で得られた91mlの液体を30分窒素バブリングし、193nmにおける透過率を測定(測定条件は上記段落[0037]の条件による)したところ、光路長1mm換算で87.7%であった。なお、本液体は窒素飽和にして脱気後、窒素置換したガラス容器中で保存した。容器封入直後の化合物のGC純度が99.94%であった。実施例3の方法で得られた精製後のexo-テトラヒドロジシクロペンタジエンを精製後exo-テトラヒドロジシクロペンタジエン(1)という。

[0067] 実施例4

窒素雰囲気下で実施例1と同じ方法により硫酸処理を行なった。その後実施例3と同じ方法により、市販のexo-テトラヒドロジシクロペンタジエン精製し、更に実施例2

と同様の方法で窒素雰囲気下で減圧蒸留することにより、光路長1mm換算で透過率97.5%の液体を得た。本液体の溶存酸素および溶存窒素濃度をガスクロマトグラフイー(検出器TCD)により分析したところ、溶存酸素濃度は1ppm未満(検出限界以下)、溶存窒素濃度は100ppmであった。実施例4の方法で得られた精製後のexo-テトラヒドロシクロペンタジエンを精製後exo-テトラヒドロシクロペンタジエン(2)という。

[0068] 実施例5

窒素精製機により精製した窒素を用いて、窒素濃度0.5ppm以内に管理したグローブボックス中で全操作を行ない、かつ減圧蒸留を蒸気温度が50℃以下になるように減圧度を制御して行なった以外は実施例1と同様の方法で市販trans-デカリン(東京化成品)の精製を行なった。精製後の化合物の1mmあたりの透過率を、上記測定法Bにより測定した吸光度の値をもとに算出したところT=99.5%であった。このときの酸素濃度をGC(検出器TCD)で測定したところ酸素濃度は1ppm未満、窒素濃度は119ppmであった。また、GC純度は99.92%であった。実施例5の方法で得られた精製後のtrans-デカリンを精製後trans-デカリン(3)という。

[0069] 実施例6

窒素精製機により精製した窒素を用いて、窒素濃度0.5ppm以内に管理したグローブボックス中で全操作を行ない、かつ減圧蒸留を蒸気温度が50℃以下になるように減圧度をコントロールして行なった以外は実施例3と同様の方法で市販exo-テトラヒドロシクロペンタジエン(東京化成品)の精製を行なった。精製後の化合物の1mmあたりの透過率を、上記測定法Bにより測定した吸光度の値をもとに算出したところT=99.6%であった。このときの酸素濃度をGC(検出器TCD)で測定したところ酸素濃度は1ppm未満、窒素濃度は100ppmであった。また、GC純度は97.80%であった。実施例6の方法で得られた精製後のexo-テトラヒドロシクロペンタジエンを精製後exo-テトラヒドロシクロペンタジエン(3)という。

[0070] 実施例7

実施例3と同様にして硫酸処理を行なうことにより、市販のジシクロヘキシル、イソプロピルシクロヘキサン、シクロオクタン、シクロヘプタンを精製し、液浸露光用液体を

得た。

- [0071] 上記実施例において、GC純度分析は、以下の条件による。

AgilentテクノロジーのGC6850(カラムAgilentテクノロジーHP-1(非極性タイプ)検出器FID)により測定した。測定は、注入口温度250℃、カラム温度70℃～300℃(昇温法)、キャリアーガスはヘリウムの条件下で測定した。純度はFIDの全ピーク面積を100%とし、面積比より求めた。

- [0072] 実施例8～実施例22、および比較例1～比較例2

上記評価用レジスト膜を用いて、本発明の液浸露光用液体を、溶出試験、膜の溶解性試験、パターンニング評価(浸漬パターンニング評価、2光干渉露光機による液浸露光評価)、レジスト接触時の吸光度変化(あるいは汚染)により評価した。結果を表11～表14に示す。なお、屈折率の波長依存性は、表3に示すように、波長が短くなるに従い高い屈折率値となる相関関係にある。このため、D線(波長589nm)における屈折率を測定することで短波長における屈折率を予測することが可能である。特に本発明の液浸露光用液体は表1に示すデカリンと化学的に類似の構造を有するので、D線(波長589nm)における屈折率から予測できる。そのため、D線(波長589nm)における屈折率を示した。いずれも純水の屈折率よりも高い値を示した。

なお、実施例8～13に示す液浸露光用液体は、実施例1により精製したものであり、実施例14～22に示す液浸露光用液体は、実施例1の方法に準じて精製したものである。

- [0073] (1)溶出試験

上記の評価用レジスト膜を塗布したウエハを300mlの表11に示す液浸露光用液体に30秒浸漬させた後、ウエハを取り出し、残存する液浸露光用液体中の不純物の有無をHPLC(島津製作所製、カラムInertsil ODS-3(内径10mm×長さ250mm)、展開溶剤:アセトニトリル/水=80/20、検出器:UV@205nm, 220nm, 254nm、試料注入量4μm)を用いて測定した。この際、いずれかひとつの検出器で検出限界以上の不純物が確認された場合、溶出試験結果×、検出限界以上の不純物が確認されなかった場合、溶出試験結果○とした。

- (2)膜の溶解性試験

上記の評価用レジスト膜を塗布したウエハの初期膜厚さを測定した後、300mlの表11に示す液浸露光用液体に30秒間浸漬させた後、再び膜厚測定を行なった。このとき、膜厚さの減少量が初期膜厚の0.5%以内であれば液浸露光用液体がレジスト膜を溶解しないと判断して「○」、0.5%以上であれば液浸露光用液体がレジスト膜を溶解すると判断して「×」とした。

(3) パターニング評価試験

パターニング評価試験(1)

上記の評価用レジスト膜を塗布したウエハに対して、ArF投影露光装置S306C(ニコン(株)社製)で、NA:0.78、シグマ:0.85、2/3Annの光学条件にて露光(露光量 $30\text{mJ}/\text{cm}^2$)を行ない、その後、CLEAN TRACK ACT8ホットプレートにてPEB(130℃、90秒)を行ない、同CLEAN TRACK ACT8のLD/ノズルにてバドル現像(現像液成分、2.38重量%テトラヒドロアンモニウムヒドロキシド水溶液)(60秒間)、超純水にてリンス、次いで4000rpmで15秒間振り切りによりスピンドライした(現像後基板A)。その後、上記パターニングされた現像後基板Aを表11に示す液浸露光用液体に30秒間浸漬させた後、上記と同様の方法でPEB、現像、リンスを行ない現像後基板Bを得た。現像後基板Aおよび同Bを走査型電子顕微鏡(日立計測器(株)社製)S-9360で90nmライン、90nmスペースのマスクパターンに該当するパターンを観察した。このとき、目視で現像後基板Aと同Bについて同じ形状の良好な矩形のレジストパターンが得られた場合を「○」、良好なパターンが得られなかった場合を「×」とする。「-」は評価していないことを表す。

パターニング評価試験(2)

パターニング評価試験(1)と同様の条件で露光を行なったウエハを液浸露光用液体に30秒浸漬させ、上記と同様の方法でPEB、現像、リンスを行ない現像後基板Cを得た。このとき、目視で基板Aと同Cについて同じ形状の良好な矩形のレジストパターンが得られた場合を「○」、同じ形状のパターンが得られなかった場合を「×」とする。「-」は評価していないことを表す。

(4) 接触角測定実験

上記レジスト膜H2、H4、H5、石英ガラス上に対するtrans-デカリンの接触角の

測定をKruss製、Mode IDSA10L2Eを用いて行なった(測定法Elipse(tangent)法。結果を表12に記す。

(5) 2光束干渉を用いた露光実験

下層反射防止膜の膜厚を29nm、レジスト膜厚を100nm(45nm用)60nm(35nm用)にした以外はレジスト膜H2と同様の方法で作った評価用レジスト膜を塗布したウエハに対して、2光束干渉型ArF液浸用簡易露光装置(キャノン製45nm1L/1S用、ニコン(株)社製、35nm1L/1S用、TE偏光露光使用)のレンズ、ウエハ間(ギャップ0.7mm)に上記精製後液浸露光用液体を挿入して露光を行ない、その後、ウエハ上の液浸露光用液体を空気乾燥により除去し、本ウエハをCLEAN TRACK ACT8ホットプレートにてPEB(115℃、90秒)を行ない、同CLEAN TRACK T8のLDノズルにてパドル現像(現像液成分、2.38重量%テトラヒドロアンモニウムヒドロキシド水溶液)(60秒間)、超純水にてリンスを行ない現像後基板を走査型電子顕微鏡(日立計測器(株)社製)S-9360でパターンを観察した。このとき、所望の寸法のL/S(1L/1S)の良好なレジストパターンが得られた場合を「○」、良好なパターンが得られなかった場合を「×」とする。結果を表13に記す。

(6) レジスト接触時の吸光度変化(あるいは汚染)

液体(脱イオン水あるいは精製後trans-デカリン(2)(実施例2と同じ方法で精製した他ロット品)を直径6cmのシャーレにガラス製のピペットを使って加えた。このとき液体の膜厚がちょうど1mmになるように液量を調節した。次にフォトレジスト(H1、H4)を塗布したシリコンウエハでシャーレ上部を覆った。次にウエハとシャーレの上下を逆転させ、フォトレジストフィルムに液体が浸された状態にした。このときシャーレとウエハの間からの液体の漏出がないように両者はしっかりと密着させ、かつ、シャーレで覆われた全ての部分でフォトレジストが均一に液体に浸されるよう、ウエハが水平になるように注意した。その後、決められた浸漬時間浸漬を行ない、ウエハとシャーレの上下を再び逆転させた。これらの一連の操作後液体を集め193.4nmの吸光度測定を実施例Bの方法で行ない、測定値をもとに吸光度1cmあたりの吸光度を算出した。また、上記の一連の操作は23℃で室温で満たされたグローブボックスの中で行なった。結果を表14に記す。

[表11]

実例	名称	液晶用基板		レジスト厚	液晶配向膜	膜の柔軟性試験	パターンニング評価試験		
		膜厚平均	150nm				302nm	試験(1)	試験(2)
8	isopropyl	1.64	1.48	H1	○	○	○	○	
9	isopropyl	1.64	1.48	H2	○	○	○	○	
10	isopropyl	1.64	1.48	H3	○	○	○	○	
11	isopropyl	1.64	1.48	H4	○	○	○	○	
12	isopropyl	1.64	1.48	H5	○	○	○	○	
13	trans-decalin	-	1.47	H1	○	○	○	○	
14	スピロ[3,5]ノンデカン	-	1.48	H1	○	○	○	○	
15	isopropyl-テトラヒドロシクロペンタジエン	1.65	1.49	H1	○	○	○	○	
16	isopropyl-シクロロヘキサン	-	1.49	H1	○	○	○	○	
17	isopropyl-アザマンタン	-	1.50	H1	○	○	○	○	
18	isopropyl-シクロヘキサメタン	-	1.51	H1	○	○	○	○	
19	シクロロヘキシル	1.64	1.49	H1	○	○	○	○	
20	isopropyl-シクロロヘキサン	1.50	1.44	H1	○	○	○	○	
21	シクロオクタン	-	1.48	H1	○	○	○	○	
22	シクロヘプタン	-	1.44	H1	○	○	○	○	
比較例	1	PC板	1.68	1.34	H1	×	○	○	×(T-100形状)
	2	isopropyl-アザマンタン	-	-	H1	×	×	×	×(溶剤耐性)

[表12]

レジスト膜	接触角(度)
H2	23
H4	63.5
H5	64
石英ガラス	10 以下

[表13]

液晶用基板	ハーフピッチ	感度 (fcd/m)/cm ²	パターン形状
精製後trans-デカリン(1)	45nm	27.1	○
精製後trans-デカリン(1)	35nm	-	○
精製後trans-デカリン(2)	45nm	22.7	○
精製後trans-デカリン(2)	35nm	-	○
精製後isopropyl-テトラヒドロシクロペンタジエン(1)	45nm	26.6	○
精製後isopropyl-テトラヒドロシクロペンタジエン(1)	35nm	-	○
精製後isopropyl-テトラヒドロシクロペンタジエン(2)	45nm	23	○
精製後isopropyl-テトラヒドロシクロペンタジエン(2)	35nm	-	○
isopropyl-シクロロヘキサン	45nm	-	○
isopropyl-シクロロヘキサン	35nm	-	解像せず
シクロオクタン	45nm	-	○
シクロオクタン	35nm	-	解像せず
水	45nm	-	T-100形状

[表14]

	ウエハ	浸漬時間 (秒)	浸漬前の 193nm吸光度	浸漬後の 193nm吸光度	吸光度の変化
純水	H1	30	0.0838	0.2169	0.1331
		180		0.2577	0.1739
	H4	30		0.0917	0.0079
		180		0.2298	0.1460
精製後 trans-デカ リン(2)	H1	30	0.1421	0.1414	-0.0007
		180		0.1397	-0.0024
	H4	30		0.1417	-0.0004
		180		0.1421	0

- [0074] 表11に示すように、本発明の液浸露光用液体は、純水よりも屈折率が大きく、式(1-1)～式(1-9)で表される化学構造を有するので、優れた解像度を示すとともにレジスト膜単体、または上層膜形成レジスト膜を溶解したり、膜成分を溶出させたり、生成したレジストパターン形状を變形させたりしない。また、表14に示すように、精製後のデカリンは、浸漬時間180秒抽出後の吸光度変化がないことが分かった。

また、液浸露光用液体の評価方法として、窒素雰囲気下で液浸露光用液体と基板上に形成されたフォトリソ膜とを接触させ、接触前と接触後の前記液体の193nmにおける吸光度変化を測定して比較することにより液浸露光用液体の汚染度が評価できることが分かった。

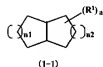
産業上の利用可能性

- [0075] 本発明の液浸露光用液体は、脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物であるので、液浸露光時にフォトリソ膜を溶解せず、解像度、現像性等にも優れたレジストパターンを形成することができ、今後更に微細化が進行すると予想される半導体デバイスの製造に極めて好適に使用することができる。

請求の範囲

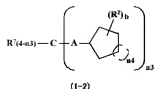
- [1] 投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して露光する液浸露光装置または液浸露光方法に用いられる液体であって、該液体は、前記液浸露光装置が作動する温度領域において液体であり、脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物を含む液体であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [2] 前記脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物は、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透過率が70%以上、D線の屈折率が1.4以上であることを特徴とする請求項1記載の液浸露光用液体。
- [3] 前記脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物が下記式(1-1)ないし式(1-9)から選ばれる少なくとも1つの化合物であることを特徴とする請求項2記載の液浸露光用液体。

[化1]



(式(1-1)において、 R^1 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-Si(R^9)_3$ 基、または $-SO_2R^{10}$ 基を表し、 n_1 、 n_2 はそれぞれ独立に1～3の整数を表し、 a は0～10の整数を表し、 R^1 が複数存在する場合、その R^1 は同一でも異なっていてもよく、2つ以上の R^1 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

[化2]



(式(1-2)において、Aは単結合または炭素数1～10のアルキル基で置換されていてもよいメチレン基もしくは炭素数1～10のアルキル基で置換されていてもよい炭素数2～14のアルキレン基を表し、 R^2 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(R^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_3R^{10}$ 基を表し、 R^1 は水素原子、炭素数1～10のアルキル基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換アルキル基、または $-\text{Si}(R^9)_3$ 基を表し、 R^7 が複数存在する場合、その R^7 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^7 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 $n3$ は2～4の整数を表し、 $n4$ は1～3の整数を表し、 b は0から6の整数を表し、 R^2 が複数存在する場合、その R^2 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^2 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

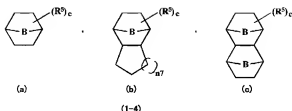
[化3]



(式(1-3)において、 R^3 および R^4 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(R^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_3R^{10}$ 基を表し、 R^3 および R^4 がそれぞれ複数存在する場合、その R^3 および R^4 はそれぞれ同一でも異なってもよく、2つ以上の R^3 および R^4 がそれぞれ単独または相互に結合して環構造を形成してもよく、 $n5$ および $n6$ は1～3の整数を表し、 c および d は0～8の整数を表し、 R^9 および R^{10} は、炭素

数1～10のアルキル基を表す。)

[化4]



(式(1-4)における(a)、(b)、(c)において、Bはメチレン基またはエチレン基を表し、 R^5 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(R^3)_3$ 基、または $-\text{SO}_3R^{10}$ 基を表し、eは0～10の整数を表し、n7は1～3の整数を表し、 R^5 が複数存在する場合、その R^5 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^5 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

[化5]



(式(1-5)において、 R^6 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(R^3)_3$ 基、または $-\text{SO}_3R^{10}$ 基を表し、fは0～10の整数を表し、 R^6 が複数存在する場合、その R^6 は同一でも異なってもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

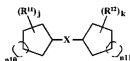
[化6]



(1-6)

(式(1-6)において、 R^8 および R^9 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_3\text{R}^{10}$ 基を表し、 g および h はそれぞれ0～6の整数を表し、 $n8$ および $n9$ は1～3の整数を表し、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

[化7]



(1-7)

(式(1-7)において、 R^{11} および R^{12} は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_3\text{R}^{10}$ 基を表し、 $n10$ 、 $n11$ はそれぞれ独立に1～3の整数を表し、 j 、 k は0～6の整数を表し、 R^{11} および R^{12} がそれぞれ複数存在する場合、その R^{11} および R^{12} は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^{11} が相互に結合して環構造を形成してもよく、または2つ以上の R^{12} が相互に結合して環構造を形成してもよく、 X は単結合、炭素数2～10の2価の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の2価の脂環式炭化水素基を表し、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

[化8]



(1-8)

(式(1-8)において、 R^{13} は炭素数2以上のアルキル基、炭素数3以上の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数2～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_3\text{R}^{10}$ 基を表し、 p は1～6の整数を表し、 R^{13} が複数存在する場合、その R^{13} は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^{13} が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

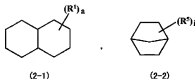
[化9]



(式(1-9)において、 R^{14} は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_3\text{R}^{10}$ 基を表し、 $n12$ は1～3の整数を表し、 q は0～9の整数を表し、 R^{14} が複数存在する場合、その R^{14} は同一でも異なってもよく、 R^9 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

- [4] 前記式(1-1)で表される化合物が下記式(2-1)で表され、前記式(1-4)で表される化合物が下記式(2-2)で表されることを特徴とする請求項3記載の液浸露光用液体。

[化10]



(式(2-1)において、 R^1 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-\text{Si}(\text{R}^9)_3$ 基、または $-\text{SO}_3\text{R}^{10}$ 基を表し、 a は0～10の整数を表し、 R^1 が複数存在する場合、その R^1 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^1 が相互に結合し

て環構造を形成してもよく、 R^5 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表し、

式(2-2)において、 R^6 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-Si(R^5)_3$ 基、または $-SO_2R^5$ 基を表し、 i は0～2の整数を表し、 R^5 が複数存在する場合、その R^5 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^5 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^5 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

- [5] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、該液体を液膜の厚みが1mmになるようにして窒素雰囲気下で180秒間フォトレジスト膜上に接触させたとき、接触前と接触後の液体の193nmにおける光路長1cm当たりの吸光度変化が0.05以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [6] 前記脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物が液浸露光用液体全体に対して95重量%以上含まれていることを特徴とする請求項1記載の液浸露光用液体。
- [7] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、該液体の溶存酸素量が2ppm以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [8] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、該液体の含有金属の総量が10ppb以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [9] 請求項8記載の液浸露光用液体であって、前記金属がリチウム、ナトリウム、カリウム、マグネシウム、銅、カルシウム、アルミニウム、鉄、亜鉛、ニッケルから選ばれた少なくとも1つの金属であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [10] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、該液体の25℃における粘度が0.01Pas以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [11] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、波長193nmにおける屈折率が1.63以上であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [12] 請求項11記載の液浸露光用液体であって、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透過率が95%以上であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [13] 請求項4記載の液浸露光用液体であって、前記式(2-1)で表される化合物がtrans-デカヒドロナフタレンであり、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透

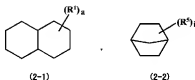
過率が95%以上、溶存酸素量が2ppm以下であることを特徴とする液浸露光用液体。

- [14] 請求項13記載の液浸露光用液体であって、trans-デカヒドロナフタレン原料を窒素雰囲気下で濃硫酸洗浄および蒸留することにより得られる純度95重量%以上の液体であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [15] 請求項4記載の液浸露光用液体であって、前記式(2-2)で表される化合物がexo-テトラヒドロシクロペンタジエンであり、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透過率が95%以上、溶存酸素量が2ppm以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [16] 請求項15記載の液浸露光用液体であって、exo-テトラヒドロシクロペンタジエン原料を窒素雰囲気下で濃硫酸洗浄および蒸留することにより得られる純度95重量%以上の液体であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [17] 請求項1記載の液浸露光用液体の製造方法であって、前記脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物を含む液体を窒素雰囲気下で、濃硫酸洗浄工程および蒸留工程の少なくとも1つの工程を備えることを特徴とする液浸露光用液体の製造方法。
- [18] 露光ビームでマスクを照明し、投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して前記露光ビームで基板を露光する液浸露光方法であって、前記液体が請求項1記載の液浸露光用液体であることを特徴とする液浸露光方法。
- [19] 請求項18記載の液浸露光方法であって、前記基板上のレジスト膜表面に液浸用上層膜が形成され、該液浸用上層膜がアルカリ現像液に可溶であり、かつ請求項1記載の液浸露光用液体に不溶な樹脂成分を含有する液浸用上層膜であり、該アルカリ可溶性を付与するための置換基としてヘキサフルオロカルビノール基およびカルボキシル基の少なくとも1つの基を有することを特徴とする液浸露光方法。
- [20] 投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して露光する液浸露光装置または液浸露光方法に用いられる液体の液浸露光使用時の汚染度を評価するための汚染度評価方法であって、
窒素雰囲気下で液浸露光用液体と前記基板上に形成されたフォトレジスト膜とを接

触させ、接触前と接触後の前記液体の波長193nmにおける吸光度変化を測定して比較することにより液浸露光用液体の汚染度を評価することを特徴とする液浸露光用液体の汚染度評価方法。

- [21] 下記式(2-1)または下記式(2-2)で表される化合物が95重量%以上含まれ、溶存酸素量が2ppm以下であることを特徴とする液体組成物。

[化11]



(式(2-1)において、 R^1 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-Si(R^3)_3$ 基、または $-SO_3R^{10}$ 基を表し、 a は0～10の整数を表し、 R^1 が複数存在する場合、その R^1 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^1 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^3 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表し、

式(2-2)において、 R^2 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、シアノ基、水酸基、フッ素原子、炭素数1～10のフッ素置換炭化水素基、 $-Si(R^3)_3$ 基、または $-SO_3R^{10}$ 基を表し、 i は0～2の整数を表し、 R^2 が複数存在する場合、その R^2 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^2 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 R^3 および R^{10} は、炭素数1～10のアルキル基を表す。)

- [22] 請求項21記載の液体組成物であって、該液体組成物の含有金属の総量が10ppb以下であることを特徴とする液体組成物。
- [23] 請求項21記載の液体組成物であって、前記式(2-1)で表される化合物がtrans-デカヒドロナフタレンであり、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透過率が95%以上であることを特徴とする液体組成物。
- [24] 請求項21記載の液体組成物であって、前記式(2-2)で表される化合物がexo-テトラヒドロシクロペンタジエンであり、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放

射線透過率が95%以上であることを特徴とする液体組成物。

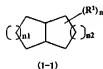
- [25] 請求項21記載の液体組成物であって、前記式(2-1)または式(2-2)で表される化合物を窒素雰囲気下で、濃硫酸洗浄および蒸留の少なくとも1つの方法により精製することを特徴とする液体組成物。

補正書の請求の範囲

[2005年11月2日(02.11.2005) 国際事務局受理：出願当初の請求の範囲1、3、4、9、12-16、19及び21-25は補正された；出願当初の請求の範囲2は取り下げられた；出願当初の請求の範囲3-25は請求の範囲2-24に番号が付け替えられた。(9頁)]

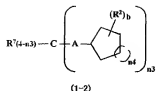
- [1] 投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して露光する液浸露光装置または液浸露光方法に用いられる液体であって、該液体は、前記液浸露光装置が作動する温度領域において液体であり、脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物を含む液体であり、前記脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物は、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透過率が70%以上、D線の屈折率が1.4以上であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [2] 前記脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物が下記式(1-1)ないし式(1-9)から選ばれる少なくとも1つの化合物であることを特徴とする請求項1記載の液浸露光用液体。

[化1]



(式(1-1)において、 R^1 は炭素数1～10の脂環式炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 n_1 、 n_2 はそれぞれ独立に1～3の整数を表し、 a は0～10の整数を表し、 R^1 が複数存在する場合、その R^1 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^1 が相互に結合して環構造を形成してもよい。)

[化2]



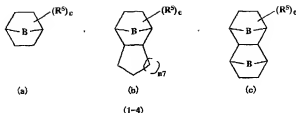
(式(1-2)において、Aは単結合または炭素数1～10のアルキル基で置換されていてもよいメチレン基もしくは炭素数1～10のアルキル基で置換されていてもよい炭素数2～14のアルキレン基を表し、 R^2 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 R^7 は水素原子、炭素数1～10のアルキル基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換アルキル基を表し、 R^7 が複数存在する場合、その R^7 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^7 が相互に結合して環構造を形成してもよく、 $n3$ は2～4の整数を表し、 $n4$ は1～3の整数を表し、 b は0から6の整数を表し、 R^2 が複数存在する場合、その R^2 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^2 が相互に結合して環構造を形成してもよい。)

[化3]



(式(1-3)において、 R^3 および R^4 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 R^3 および R^4 がそれぞれ複数存在する場合、その R^3 および R^4 はそれぞれ同一でも異なってもよく、2つ以上の R^3 および R^4 がそれぞれ単独または相互に結合して環構造を形成してもよく、 $n5$ および $n6$ は1～3の整数を表し、 c および d は0～8の整数を表す。)

〔化4〕



(式(1-4)における(a)、(b)、(c)において、Bはメチレン基またはエチレン基を表し、 R^5 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 e は0～10の整数を表し、 $n7$ は1～3の整数を表し、 R^5 が複数存在する場合、その R^5 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^5 が相互に結合して環構造を形成してもよい。)

〔化5〕



(式(1-5)において、 R^6 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 f は0～10の整数を表し、 R^6 が複数存在する場合、その R^6 は同一でも異なってもよい。)

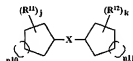
〔化6〕



(1-6)

(式(1-6)において、 R^g および R^h は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 g および h はそれぞれ0～6の整数を表し、 n_8 および n_9 は1～3の整数を表す。)

[化7]



(1-7)

(式(1-7)において、 R^{10} および R^{11} は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 n_{10} 、 n_{11} はそれぞれ独立に1～3の整数を表し、 j 、 k は0～6の整数を表し、 R^{10} および R^{11} がそれぞれ複数存在する場合、その R^{10} および R^{11} は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^{10} が相互に結合して環構造を形成してもよく、または2つ以上の R^{11} が相互に結合して環構造を形成してもよく、 X は単結合、炭素数2～10の2価の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の2価の脂環式炭化水素基を表す。)

[化8]



(1-8)

(式(1-8))において、 R^p は炭素数2以上のアルキル基、炭素数3以上の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数2～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 p は1～6の整数を表し、 R^p が複数存在する場合、その R^p は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^p が相互に結合して環構造を形成してもよい。

[化9]



(1-9)

(式(1-9))において、 R^q は炭素数1～10の脂環式炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 n は1～12の整数を表し、 q は0～9の整数を表し、 R^q が複数存在する場合、その R^q は同一でも異なってもよい。

- [3] 前記式(1-1)で表される化合物が下記式(2-1)で表され、前記式(1-4)で表される化合物が下記式(2-2)で表されることを特徴とする請求項2記載の液浸露光用液体

[化10]



(2-1)



(2-2)

(式(2-1))において、 R^1 は炭素数1～10の脂環式炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 a は0～10の整数を表し、 R^1 が複数存在する場合、その R^1 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^1 が相互に結合し

て環構造を形成してもよく、

式(2-2)において、 R^1 は炭素数1~10の脂肪族炭化水素基、炭素数3~14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1~3のフッ素置換炭化水素基を表し、 i は0~2の整数を表し、 R^2 が複数存在する場合、その R^2 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^2 が相互に結合して環構造を形成してもよい。))

- [4] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、該液体を液膜の厚みが1mmになるようにして窒素雰囲気下で180秒間フォトリソレジスト膜上に接触させたとき、接触前と接触後の液膜の193nmにおける光路長1cm当たりの吸光度変化が0.05以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [5] 前記脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物が液浸露光用液体全体に対して95重量%以上含まれていることを特徴とする請求項1記載の液浸露光用液体。
- [6] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、該液体の溶存酸素量が2ppm以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [7] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、該液体の含有金属の総量が10ppb以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [8] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、前記金属がリチウム、ナトリウム、カリウム、マグネシウム、銅、カルシウム、アルミニウム、鉄、亜鉛、ニッケルから選ばれる少なくとも1つの金属であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [9] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、該液体の25℃における粘度が0.01Pa・s以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [10] 請求項1記載の液浸露光用液体であって、波長193nmにおける屈折率が1.63以上であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [11] 請求項10記載の液浸露光用液体であって、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透過率が95%以上であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [12] 請求項3記載の液浸露光用液体であって、前記式(2-1)で表される化合物がtrans-デカヒドロナフテンであり、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透過

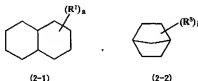
過率が95%以上、溶存酸素量が2ppm以下であることを特徴とする液浸露光用液体

- [13] 請求項12記載の液浸露光用液体であって、trans-デカヒドロナフタレン原料を窒素雰囲気下で濃硫酸洗浄および蒸留することにより得られる純度95重量%以上の液体であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [14] 請求項3記載の液浸露光用液体であって、前記式(2-2)で表される化合物がex o-テトラヒドロジシクロペンタジエンであり、波長193nmにおける光径長1mmあたりの放射線透過率が95%以上、溶存酸素量が2ppm以下であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [15] 請求項14記載の液浸露光用液体であって、ex o-テトラヒドロジシクロペンタジエン原料を窒素雰囲気下で濃硫酸洗浄および蒸留することにより得られる純度95重量%以上の液体であることを特徴とする液浸露光用液体。
- [16] 請求項1記載の液浸露光用液体の製造方法であって、前記脂環式炭化水素化合物または珪素原子を環構造中に含む環式炭化水素化合物を含む液体を窒素雰囲気下で、濃硫酸洗浄工程および蒸留工程の少なくとも1つの工程を備えることを特徴とする液浸露光用液体の製造方法。
- [17] 露光ビームでマスクを照明し、投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して前記露光ビームで基板を露光する液浸露光方法であって、前記液体が請求項1記載の液浸露光用液体であることを特徴とする液浸露光方法。
- [18] 請求項17記載の液浸露光方法であって、前記基板上的レジスト膜表面に液浸用上層膜が形成され、該液浸用上層膜がアルカリ現像液に可溶であり、かつ請求項1記載の液浸露光用液体に不溶な樹脂成分を含有する液浸用上層膜であり、該アルカリ可溶性を付与するための置換基としてヘキサフルオロカルビノール基およびカルボキシ基の少なくとも1つの基を有することを特徴とする液浸露光方法。
- [19] 投影光学系のレンズと基板との間に満たされた液体を介して露光する液浸露光装置または液浸露光方法に用いられる液体の液浸露光使用時の汚染度を評価するための汚染度評価方法であって、
窒素雰囲気下で液浸露光用液体と前記基板上に形成されたフォトレジスト膜とを接

触させ、接触前と接触後の前記液体の波長193nmにおける吸光度変化を測定して比較することにより液浸露光用液体の汚染度を評価することを特徴とする液浸露光用液体の汚染度評価方法。

- [20] 下記式(2-1)または下記式(2-2)で表される化合物が95重量%以上含まれ、溶存酸素量が2ppm以下であることを特徴とする液浸露光液体組成物。

[化11]



(式(2-1)において、 R^1 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 a は0～10の整数を表し、 R^1 が複数存在する場合、その R^1 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^1 が相互に結合して環構造を形成してもよく、

式(2-2)において、 R^2 は炭素数1～10の脂肪族炭化水素基、炭素数3～14の脂環式炭化水素基、フッ素原子、または炭素数1～3のフッ素置換炭化水素基を表し、 i は0～2の整数を表し、 R^2 が複数存在する場合、その R^2 は同一でも異なってもよく、2つ以上の R^2 が相互に結合して環構造を形成してもよい。)

- [21] 請求項20記載の液体組成物であって、該液体組成物の含有金属の総量が10ppb以下であることを特徴とする液浸露光液体組成物。
- [22] 請求項20記載の液体組成物であって、前記式(2-1)で表される化合物がtrans-デカヒドロナフタレンであり、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放射線透過率が95%以上であることを特徴とする液浸露光液体組成物。
- [23] 請求項20記載の液体組成物であって、前記式(2-2)で表される化合物がexo-テトラヒドロシクロペンタジエンであり、波長193nmにおける光路長1mmあたりの放

射線透過率が95%以上であることを特徴とする波浸露光液体組成物。

- [24] 請求項20記載の液体組成物であって、前記式(2-1)または式(2-2)で表される化合物を窒素雰囲気下で、濃硫酸洗浄および蒸留の少なくとも1つの方法により精製することを特徴とする波浸露光液体組成物。

条約第19条(1)に基づく説明書

補正後の請求の範囲1は、本件発明の液体がA r Fエキシマレーザーなどの液浸露光に使用されることを明確にした。引用例J P 0 9 - 2 4 1 2 1 4 Aは顕微鏡に用いられる液浸油であり、油状物質である。引用例J P 0 7 - 2 2 0 9 9 0 Aには具体的な液浸露光液体について開示されていない。引用例J P 2 0 0 1 - 3 2 6 1 6 2 Aは空気中に含まれる酸素除去に関する技術であり、液体中の酸素除去に関しては開示していない。引用例W O 1 9 9 9 / 0 4 9 5 0 4 A 1は液浸媒体として純水を用いる例であり、本願の液浸露光液体とは含まれている不純物も異なる。引用例W O 2 0 0 3 / 0 1 6 3 6 5 A 1および引用例W O 2 0 0 1 / 0 3 2 7 3 9 A 1には液浸露光液体について開示されていない。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2005/009128

A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int.Cl. ⁷ H01L21/027, G03F7/38		
According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC		
B. FIELDS SEARCHED Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl. ⁷ H01L21/027, G03F7/38, G02B21/00, 21/06-21/36		
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched Jitsuyo Shinan Koho 1922-1996 Jitsuyo Shinan Toroku Koho 1996-2005 Kokai Jitsuyo Shinan Koho 1971-2005 Toroku Jitsuyo Shinan Koho 1994-2005		
Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)		
C. DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT		
Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y A	JP 09-241214 A (Carl-Zeiss Stiftung), 16 September, 1997 (16.09.97), Full text (particularly, Fig. 1a) & US 5817256 A	1-12, 15-19 13, 14
Y A	JP 07-220990 A (Hitachi, Ltd.), 18 August, 1995 (18.08.95), Full text (particularly, Par. Nos. [0012], [0017]) (Family: none)	1-12, 15-19 13, 14
Y	JP 2001-326162 A (Canon Inc.), 22 November, 2001 (22.11.01), Full text (particularly, Par. No. [0002]) & US 2002/0006675 A1	7-9, 16, 17
<input checked="" type="checkbox"/> Further documents are listed in the continuation of Box C. <input type="checkbox"/> See patent family annex.		
* Special categories of cited documents: "A" document defining the general state of the art which is not considered to be of particular relevance "E" earlier application or patent but published on or after the international filing date "L" document which may throw doubts on priority claim(s) or which is cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed "T" later document published after the international filing date or priority date and not in conflict with the application but cited to understate the principle or theory underlying the invention "X" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered novel or cannot be considered to involve an inventive step when the document is taken alone "Y" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination being obvious to a person skilled in the art "&" document member of the same patent family		
Date of the actual completion of the international search 17 August, 2005 (17.08.05)		Date of mailing of the international search report 06 September, 2005 (06.09.05)
Name and mailing address of the ISA/ Japanese Patent Office		Authorized officer
Facsimile No.		Telephone No.

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.

PCT/JP2005/009128

C (Continuation) DOCUMENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT

Category*	Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y	WO 1999/049504 A1 (Nikon Corp.), 30 September, 1999 (30.09.99), Full text (particularly, page 11, line 8 to page 12, line 5; page 20, lines 7 to 9) & AU 9927479 A	7-9, 16, 17
X	WO 2003/016365 A1 (Asahi Kasei Corp.), 27 February, 2003 (27.02.03), Full text (particularly, page 29, line 4 to page 30, line 2; page 34, line 7 to page 35, line 4; page 39, lines 12 to 19) & US 2004/0242825 A1	21-25
X	WO 2001/032739 A1 (ZEON CORP.), 10 May, 2001 (10.05.01), Full text (particularly, page 2, lines 6 to 11; page 12, lines 15 to 18; page 13, line 23 to page 14, line 11) (Family: none)	21-25
A	JP 62-094813 A (Idemitsu Sekiyo Kabushiki Kaisha), 01 May, 1987 (01.05.87), Full text (particularly, Claim 7) (Family: none)	1-19
A	JP 2001-068400 A (Nikon Corp.), 16 March, 2001 (16.03.01), Full text (Family: none)	20
A	JP 11-233402 A (Nikon Corp.), 27 August, 1999 (27.08.99), Full text (Family: none)	20
P,X	JP 2005-072230 A (Matsushita Electric Industrial Co., Ltd.), 17 March, 2005 (17.03.05), Full text (particularly, Claim 5) (Family: none)	1-5, 10, 15

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP2005/009128**Box No. II Observations where certain claims were found unsearchable (Continuation of item 2 of first sheet)**

This international search report has not been established in respect of certain claims under Article 17(2)(a) for the following reasons:

1. ☐ Claims Nos.:
because they relate to subject matter not required to be searched by this Authority, namely:
2. ☐ Claims Nos.:
because they relate to parts of the international application that do not comply with the prescribed requirements to such an extent that no meaningful international search can be carried out, specifically:
3. ☐ Claims Nos.:
because they are dependent claims and are not drafted in accordance with the second and third sentences of Rule 6.4(a).

Box No. III Observations where unity of invention is lacking (Continuation of item 3 of first sheet)

This International Searching Authority found multiple inventions in this international application, as follows:

The invention of claims 1-19 relates to a liquid for immersion exposure which is characterized by containing a certain cyclic hydrocarbon compound.

The invention of claim 20 relates to a method for evaluating the degree of contamination of a liquid for immersion exposure.

The invention of claims 21-25 relates to a liquid composition containing a compound represented by the formula [11].

Consequently, it is obvious that the inventions of the above three groups of claims do not satisfy the requirement of unity of invention.

1. ☒ As all required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers all searchable claims.
2. ☐ As all searchable claims could be searched without effort justifying an additional fee, this Authority did not invite payment of any additional fee.
3. ☐ As only some of the required additional search fees were timely paid by the applicant, this international search report covers only those claims for which fees were paid, specifically claims Nos.:
4. ☐ No required additional search fees were timely paid by the applicant. Consequently, this international search report is restricted to the invention first mentioned in the claims; it is covered by claims Nos.:

Remark on Protest

- ☐ The additional search fees were accompanied by the applicant's protest.
☒ No protest accompanied the payment of additional search fees.

A. 発明の属する分野の分類 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl.⁷ H01L21/027, G03F7/38

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料 (国際特許分類 (IPC))

Int.Cl.⁷ H01L21/027, G03F7/38, G02B21/00, 21/06-21/36

最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの

日本国実用新案公報	1922-1996年
日本国公開実用新案公報	1971-2005年
日本国実用新案登録公報	1996-2005年
日本国登録実用新案公報	1994-2005年

国際調査で使用した電子データベース (データベースの名称、調査に使用した用語)

C. 関連すると認められる文献

引用文献の カテゴリー	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y A	JP 09-241214 A (カール・ツァイス・ステイツング) 1997.09.16, 全文 (特に図 1 a) & US 5817256 A	1-12, 15-19 13, 14
Y A	JP 07-220990 A (株式会社日立製作所) 1995.08.18, 全文 (特に[0012], [0017]) (ファミリーなし)	1-12, 15-19 13, 14

B. C欄の続きにも文献が列挙されている。

F. パテントファミリーに関する別紙を参照。

* 引用文献のカテゴリー

「A」特に関連のある文献ではなく、一般的な技術水準を示すもの

「E」国際出願日以前の出願または特許であるが、国際出願日以後に公表されたもの

「L」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発明日若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 (理由を付す)

「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献

「P」国際出願日以前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願

の日の後に公表された文献

「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のために引用するもの

「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規性又は進歩性がないと考えられるもの

「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性がないと考えられるもの

「&」同一パテントファミリー文献

国際調査を完了した日

17. 08. 2005

国際調査報告の発送日

06. 09. 2005

国際調査機関の名称及びあて先

日本国特許庁 (ISA/JP)

郵便番号 100-8915

東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

特許庁審査官 (権限のある職員)

佐藤 秀樹

電話番号 03-3581-1101 内線 3274

2M

3154

C (続き)。関連すると認められる文献		
引用文献の カテゴリー*	引用文献名、及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y	JP 2001-326162 A (キヤノン株式会社) 2001.11.22, 全文 (特に[0002]) & US 2002/0006675 A1	7-9, 16, 17
Y	WO 1999/049504 A1 (株式会社ニコン) 1999.09.30, 全文 (特に第11頁第8行から第12頁第5行、第20頁第7から 9行) & AU 9927479 A	7-9, 16, 17
X	WO 2003/016365 A1 (旭化成株式会社) 2003.02.27, 全文 (特に第29頁第4行から第30頁第2行、第34頁第7行か ら第35頁第4行、第39頁第12から19行) & US 2004/0242825 A1	21-25
X	WO 2001/032739 A1 (ゼオン株式会社) 2001.05.10, 全文 (特に第2頁第6から11行、第12頁第15から18行、第 13頁第23行から第14頁第11行) (ファミリーなし)	21-25
A	JP 62-094813 A (出光石油株式会社) 1987.05.01, 全文 (特に請求項7) (ファミリーなし)	1-19
A	JP 2001-068400 A (株式会社ニコン) 2001.03.16, 全文 (ファミリーなし)	20
A	JP 11-233402 A (株式会社ニコン) 1999.08.27, 全文 (ファミリーなし)	20
P, X	JP 2005-072230 A (松下電器産業株式会社) 2005.03.17, 全文 (特に請求項5) (ファミリーなし)	1-5, 10, 15

第II欄 請求の範囲の一部の審査ができないときの意見（第1ページの2の続き）

法第8条第3項（PCT17条(2)(a)）の規定により、この国際調査報告は次の理由により請求の範囲の一部について作成しなかった。

1. ☐ 請求の範囲 _____ は、この国際調査機関が審査することを要しない対象に係るものである。つまり、
2. ☐ 請求の範囲 _____ は、有意義な国際調査をすることができる程度まで所定の要件を満たしていない国際出願の部分に係るものである。つまり、
3. ☐ 請求の範囲 _____ は、従属請求の範囲であってPCT規則6.4(a)の第2文及び第3文の規定に従って記載されていない。

第三欄 発明の単一性が欠如しているときの意見（第1ページの3の続き）

次に述べるようにこの国際出願に二以上の発明があるこの国際調査機関は認めた。

請求の範囲1-19に係る発明は、所定の環式炭化水素化合物を含むことを特徴とする液浸露光用液体に関するものである。

請求の範囲20に係る発明は、液浸露光用液体の汚染度評価方法に関するものである。

請求の範囲21-25に係る発明は、[化11]の式で表される化合物を含む液体組成物に関するものである。

よって、上記3つの請求項群に係る発明は、発明の単一性の要件を満たしていないことが明らかである。

1. ☒ 出願人が必要な追加審査手数料をすべて期限内に納付したので、この国際調査報告は、すべての審査可能な請求の範囲について作成した。
2. ☐ 追加審査手数料を要求するまでもなく、すべての審査可能な請求の範囲について調査することができたので、追加審査手数料の納付を求めなかった。
3. ☐ 出願人が必要な追加審査手数料を一部のみしか期限内に納付しなかったため、この国際調査報告は、手数料の納付のあった次の請求の範囲のみについて作成した。
4. ☐ 出願人が必要な追加審査手数料を期限内に納付しなかったため、この国際調査報告は、請求の範囲の最初に記載されている発明に係る次の請求の範囲について作成した。

追加審査手数料の異議申立てに関する注意

- ☐ 追加審査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがあった。
☒ 追加審査手数料の納付と共に出願人から異議申立てがなかった。